

RÉPUBLIQUE FRANÇAISE

INSTITUT NATIONAL  
DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

PARIS

(11) N° de publication :

(A n'utiliser que pour les  
commandes de reproduction).

**2 451 913**

A1

**DEMANDE  
DE BREVET D'INVENTION**

(21)

**N° 80 06390**

(54) Dérivés de la glycinamide, leur préparation et leur utilisation dans le traitement de diverses formes d'épilepsie, des dyskinésies et des troubles de la mémoire.

(51) Classification internationale (Int. Cl. 3). C 07 C 103/00; A 61 K 31/16.

(22) Date de dépôt ..... 21 mars 1980.

(33) (32) (31) Priorité revendiquée : *Grand-Duché de Luxembourg, 22 mars 1979, n°s 81068 et 81069.*

(41) Date de la mise à la disposition du  
public de la demande ..... B.O.P.I. — « Listes » n° 42 du 17-10-1980.

(71) Déposant : Société dite : CONTINENTAL PHARMA, résidant en Belgique.

(72) Invention de : Romeo Roncucci, Claude Gillet, Alexis Cordi, Mark Martens, Joseph Roba, Paul Niebes, Georges Lambellin et William Van Dorsser.

(73) Titulaire : *Idem* (71)

(74) Mandataire : Cabinet Beau de Loménie,  
55, rue d'Amsterdam, 75008 Paris.

1

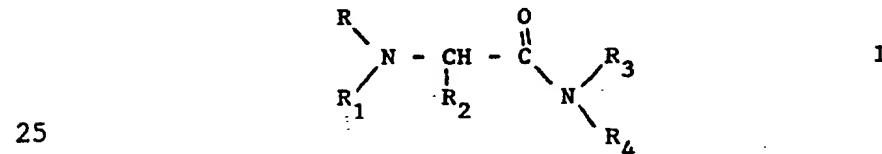
La présente invention a pour objet des dérivés du 2-aminoacétamide appelé communément glycinamide, ainsi que les sels de ces composés, leurs procédés de préparation, des compositions pharmaceutiques contenant, au moins, un de ces dérivés ainsi que leur application en thérapeutique.

5 Certains glycinamides sont déjà connus dans des réactions chimiques, tels que les composés de formule :  $\text{CH}_3\text{NHCH}_2\text{CONH}_2$ ,  $\text{C}_2\text{H}_5\text{NHCH}_2\text{CONH}_2$ ,  $\text{iC}_3\text{H}_7\text{NHCH}_2\text{CONH}_2$ ,  $\text{C}_4\text{H}_9\text{NHCH}_2\text{CONH}_2$ ,  $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{NHCH}_2\text{CONH}_2$ ,  $\text{C}_7\text{H}_{15}\text{NHCH}_2\text{CONH}_2$ ,  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCH}_2\text{CONH}_2$ ,  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CONH}_2$ ,  
10  $\text{pClC}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CONH}_2$ .

D'autres glycinamides sont connus comme fongicides par le DOS 2.511.311.  
Encore d'autres glycinamides sont connus comme présentant certaines propriétés pharmaceutiques, comme le composé de formule  
15  $\text{C}_2\text{H}_2\text{O-CO-(CH}_2)_3\text{NH-CH}_2\text{-CONH}_2$ , et ceux décrits dans le brevet belge 636.245.

Un des buts essentiels de la présente invention est de proposer une classe de dérivés de 2-amino-acétamide qui présentent un intérêt particulier en tant que médicaments.

20 Les dérivés suivant l'invention répondent à la formule générale I:



dans laquelle:

R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_5\text{-C}_{18}$ , un groupe alkényle linéaire ou ramifié  $\text{C}_5\text{-C}_{18}$ , un groupe alkynyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_4\text{-C}_{10}$ , un groupe acyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_4\text{-C}_{18}$ , un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_1\text{-C}_{10}$  substitué par un groupe phenoxy, par un groupe hydroxyle, par un groupe acétoxy, par un groupe carboxyle, par un groupe alkoxy carbonyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_1\text{-C}_4$ , par un groupe carbonyle, par un groupe carboxaldéhyde, par un groupe acétal ou cétal, par un ou plusieurs phényles, par un ou plusieurs phényles substitués par un atome d'halogène comme le fluor, le chlore ou le brome,  
35 R<sub>1</sub> représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire u ramifié

$C_1-C_{10}$ , un groupe acyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_6$ , un groupe benzoyle, un groupe alkoxy carbonyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_8$ , un groupe carboxamidométhyle,

5  $R_2$  représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_3$ , un groupe phényle,

$R_3$  représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_8$ , un groupe phényle, éventuellement substitué par un atome d'halogène comme le fluor, le chlore ou le brome,

10  $R_4$  représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_8$ .

Suivant une forme de réalisation préférée, l'invention a pour objet les composés de formule I dans laquelle R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_5$ ,  $C_6$ ,  $C_7$ ,  $C_8$ ,  $C_9$ ,  $C_{10}$ ,  $C_{11}$ ,  $C_{12}$ , un groupe alkényle linéaire ou ramifié  $C_5-C_{18}$ , un groupe alkynyle linéaire ou ramifié  $C_4-C_6$ , un groupe acyle linéaire ou ramifié  $C_4-C_{12}$ , un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1$ ,  $C_2$ ,  $C_3$ ,  $C_4$ ,  $C_5$ ,  $C_6$ ,  $C_7$ ,  $C_8$  substitué par un ou plusieurs groupes phényles, par un ou plusieurs groupes phényles substitués par un atome d'halogène, comme le fluor, le chlore ou le brome, par un groupe phenoxy, par un groupe hydroxyle, par un groupe acétoxy, par un groupe carboxyle, par un groupe alkoxy carbonyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_4$ , par un groupe carbonyle, par un groupe carboxaldéhyde,

20  $R_1$  représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_4$ , un groupe acyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_4$ , un groupe benzoyle, un groupe alkoxy carbonyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_8$ , un groupe carboxamidométhyle,

25  $R_2$  représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_3$ , un groupe phényle,

30  $R_3$  représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_8$ , un groupe phényle éventuellement substitué par un halogène comme le fluor, le chlore ou le brome,

$R_4$  représente de l'hydrogène.

Une classe préférée de produits de l'invention est constituée des produits de formule I dans lesquels:

35 R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_5$ ,  $C_6$ ,  $C_7$ ,  $C_8$ ,  $C_9$ , un groupe alkényle linéaire ou ramifié  $C_5-C_{10}$ , un groupe alkynyle linéaire ou ramifié  $C_4-C_6$ , un groupe acyle linéaire ou ramifié

- $C_4-C_8$ , un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1, C_2, C_3, C_4$ , substitué par un ou plusieurs groupes phényles, par un ou plusieurs groupes phényles substitués par un atome d'halogène, comme le fluor, le chlore ou le brome, par un groupe acétoxy, par un groupe carboxyle, par un groupe alkoxy carbonyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_4$ , par un groupe carboxaldéhyde,
- 5  $R_1$  représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_4$ , un groupe acyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_4$ , un groupe carboxamidométhyle, un groupe alkoxy carbonyle  $C_1-C_8$ ,
- 10  $R_2$  représente de l'hydrogène, un groupe méthyle, un groupe phényle,  $R_3$  représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_4$ , un groupe phényle éventuellement substitué par un halogène comme le fluor, le chlore ou le brome,
- $R_4$  représente de l'hydrogène,
- 15 Une classe particulière de produits de l'invention est constituée des produits de formule I dans lesquels R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_5, C_6, C_7, C_8, C_9$ , un groupe alkényle linéaire ou ramifié  $C_5-C_8$ , un groupe acyle linéaire ou ramifié  $C_4-C_6$ , un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1, C_2, C_3, C_4$
- 20 substitué par un groupe phényle, par un groupe acétoxy, par un groupe carboxyle, par un groupe alkoxy carbonyle  $C_1-C_2$ , par un groupe carboxaldéhyde,
- $R_1$  représente de l'hydrogène, un groupe acyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_4$ , un groupe alkoxy carbonyle  $C_1-C_8$ , un groupe carboxamidométhyle,
- 25  $R_2$  représente de l'hydrogène, un groupe alkyle  $C_1-C_2$ , un groupe phényle,
- $R_3$  représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_4$ ,
- 30  $R_4$  représente de l'hydrogène.

Une autre classe préférée de produits de l'invention comprend les produits de formule I dans lesquels:

- $R$  représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_5, C_6, C_7, C_8$ , un groupe alkényle linéaire ou ramifié  $C_5, C_6, C_7, C_8$ , un groupe alkynyle linéaire ou ramifié  $C_5, C_6, C_7, C_8$ , un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1, C_2, C_3, C_4$  substitué par un groupe phényle, par un groupe carboxyle, par un groupe alkoxy carbonyle  $C_1-C_2$ , par un

groupe carboxaldéhyde,

R<sub>1</sub> représente de l'hydrogène, un groupe benzoyle, un groupe carboxamidométhyle,

R<sub>2</sub> représente de l'hydrogène, un groupe alkyle C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>, un groupe phényle,

R<sub>3</sub> représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire ou ramifié C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>,

R<sub>4</sub> représente de l'hydrogène.

Avantageusement, les produits de l'invention répondent à la formule I dans laquelle:

R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié C<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>, C<sub>7</sub> substitué par un groupe carboxyle, par un groupe alkoxy carbonyle linéaire ou ramifié C<sub>1</sub>, C<sub>2</sub>, C<sub>3</sub>, C<sub>4</sub>,

R<sub>1</sub> représente de l'hydrogène, un groupe carboxamidométhyle,

R<sub>2</sub> représente de l'hydrogène, un groupe méthyle, un groupe phényle,

R<sub>3</sub> et R<sub>4</sub> représentent de l'hydrogène.

Présentent un intérêt tout particulier, les dérivés de formule I dans lesquels:

R représente un groupe alkyle C<sub>2</sub>, C<sub>3</sub>, C<sub>4</sub> substitué par un groupe phényle éventuellement substitué par un atome d'halogène comme le fluor, le chlore ou le brome,

R<sub>1</sub> représente de l'hydrogène,

R<sub>2</sub> représente de l'hydrogène, un groupe méthyle, un groupe phényle,

R<sub>3</sub> et R<sub>4</sub> représentent de l'hydrogène.

Sont particulièrement intéressants, les produits de formule I dans lesquels:

R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié C<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>, C<sub>8</sub>, C<sub>9</sub>,

R<sub>1</sub> représente de l'hydrogène, un groupe carboximidométhyle, un groupe alkoxy carbonyle C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>,

R<sub>2</sub> représente de l'hydrogène, un groupe méthyle, un groupe phényle,

R<sub>3</sub> et R<sub>4</sub> représentent de l'hydrogène.

Une sous-classe préférée est composée des produits qui répondent à la formule I dans laquelle:

R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié C<sub>5</sub>, C<sub>6</sub>, C<sub>8</sub>, C<sub>9</sub> et

R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub> et R<sub>4</sub> représentent de l'hydrogène.

Si le dérivé de formule I se présente sous forme de sels d'addition avec des acides, on peut le transformer, selon des

procédés usuels, en base libre ou en sels avec d'autres acides.

Les sels les plus couramment utilisés sont des sels d'addition d'acides, en particulier des sels d'addition d'acides non toxiques, pharmaceutiquement utilisables, formés avec des 5 acides inorganiques appropriés, par exemple l'acide chlorhydrique, l'acide sulfurique ou l'acide phosphorique, ou avec des acides organiques appropriés, comme des acides aliphatiques, cycloaliphatiques, aromatiques, araliphatiques ou hétérocycliques, carboxyliques ou sulfoniques, par exemple les acides formique, acétique, 10 dialkylacétique, comme l'acide dipropylacétique, propionique, succinique, glycolique, gluconique, lactique, malique, tartrique, citrique, ascorbique, glucuronique, maléique, fumarique, pyruvique, aspartique, glutamique, benzoïque, anthranilique, hydroxybenzoïque, 15 salicylique, phénylacétique, mandélique, embonique, méthanesulfonique, éthanesulfonique, panthoténique, toluènesulfonique, sulfanlique, cyclohexylaminosulfonique, stéarique, alginique,  $\beta$ -hydroxypropionique,  $\beta$ -hydroxybutyrique, oxalique, malonique, galactarique, galacturonique. Ces sels peuvent également dériver d'acides aminés 20 naturels ou non, comme la lysine, la glycine, l'arginine, l'ornithine, l'asparagine, la glutamine, lalanine, la valine, la thréonine, la sérine, la leucine, la cystéine, etc...

Des exemples de dérivés suivant l'invention sont:

2-n.pentylaminoacétamide,  
 2-n.octylaminoacétamide,  
 25 6-(dicarboxamidométhyl)aminohexanoate de méthyle,  
 2-n.décylaminoacétamide,  
 8-(dicarboxamidométhyl)aminoctanoate de méthyle,  
 2-n.hexylaminoacétamide,  
 2-(2-phényléthyl)aminoacétamide,  
 30 2-n.octadécène-9-ylaminoacétamide,  
 2-(N-carboxamidométhyl-N,n.hexyl)aminoacétamide,  
 2-(1,1-diméthylpropyne-2-yl)aminoacétamide,  
 N-n.hexyl-N-carboxamidométhylcarbamate d'éthyle,  
 2-n.pentylaminobutyramide,  
 35 2-(3-phénylpropyl)aminoacétamide,  
 2-octène-7-ylaminoacétamide,  
 acide 8-carboxamidométhylaminoctanoïque,

2-(4-phénylbutyl)aminoacétamide,

N-n-butyl-2-[N-acétyl-N-(4-phénoxybutyl)]aminoisovaléramide.

Les produits de l'invention peuvent comporter un ou plusieurs centres d'asymétrie.

- 5 Les produits qui possèdent un centre d'asymétrie peuvent se présenter sous forme d'antipodes optiques ou sous forme de mélange, racémique ou non. Leur séparation en énantiomères peut être effectuée par formation de sels diastéréoisomères. Pour les produits de l'invention ayant deux centres d'asymétrie, on peut obtenir deux 10 racèmes correspondant respectivement aux configurations erythro et thréo; ces deux racèmes peuvent être résolus par des procédés classiques, par exemple par formation de sels diastéréoisomères par l'action d'acides optiquement actifs, comme les acides tartriques, diacetyltartrique, tartranilique, dibenzoyltartrique, ditoluyltartrique et séparation du mélange de diastéréoisomères par cristallisation, distillation, chromatographie, puis libération des bases 15 optiquement actives au départ de ces sels..

Les dérivés de l'invention peuvent donc être utilisés soit sous forme de mélanges contenant plusieurs diastéréoisomères quelles qu'en soient les proportions relatives, soit sous forme de couples d'énantiomères en proportions égales (mélange racémique) ou non, soit encore sous forme de composés optiquement purs.

20 Les produits de l'invention peuvent être utilisés dans le traitement des diverses formes de l'épilepsie, dans le 25 traitement des dyskinésies comme la maladie de Parkinson et dans le traitement des troubles de la mémoire. On peut encore envisager l'utilisation de certains produits de l'invention dans le traitement de troubles psychiques comme la dépression.

La présente invention couvre également des compositions pharmaceutiques contenant, comme ingrédient actif, au moins 30 un composé de la formule générale (I) et/ou un sel avec un excipient pharmaceutique. Ces compositions sont présentées de façon à pouvoir être administrées par voie orale, rectale ou parentérale. Ainsi, par exemple, les compositions pour l'administration par voie 35 orale peuvent être liquides ou solides et présentées sous forme de comprimés, dragées, comprimés enrobés, capsules, granulés, poudres, sirops ou suspensions. Les formes sèches orales comprennent les

additifs et excipients généralement utilisés en pharmacie galénique, des diluants inertes, des agents de désintégration, des agents liants et des agents lubrifiants, tels que lactose, amidon, talc, gélatine, acide stéarique, cellulose et dérivés, acide silicique, 5 stéarate de magnésium, polyvinylpyrrolidone, phosphate de calcium, carbonate de calcium, etc...

De telles préparations peuvent être effectuées de façon à prolonger la désintégration et, par conséquent, la durée d'action du principe actif.

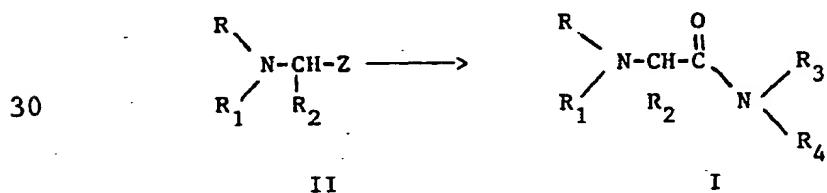
10 Les suspensions aqueuses, les émulsions et les solutions huileuses sont faites en présence d'agents adoucissants, comme dextrose ou glycérin, d'agents parfumants, comme la vanilline par exemple, et peuvent aussi contenir des agents épaississants, des agents mouillants, des agents de préservation.

15 Les émulsions et solutions huileuses sont faites dans une huile d'origine végétale ou animale et peuvent contenir des agents émulsifiants parfumants, dispersants, adoucissants et antioxydants. Pour l'administration parentérale, on utilise comme véhicule, de l'eau stérile, une solution aqueuse de polyvinylpyrrolidinone, de l'huile d'arachide, de l'oléate d'éthyle, etc... Ces 20 solutions injectables aqueuses ou huileuses peuvent contenir des agents épaississants, mouillants, dispersants et gélifiants;

Les produits de l'invention peuvent être préparés par divers procédés tels que, par exemple, ceux décrits ci-après :

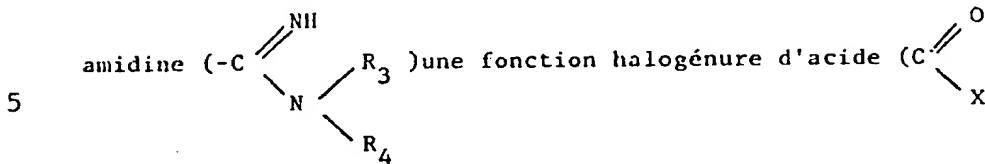
25 Procédé A.

D'après cette manière de procéder, l'amino II est convertie en glycinamide de formule I.

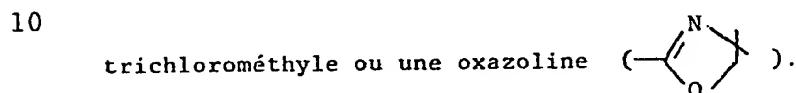


R, R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, et R<sub>4</sub> sont tels que définis ci-dessus et Z représente une fonction qui, par l'action d'un réactif approprié peut être transformée en fonction amide: par exemple la fonction acide carboxylique (-COOH), la fonction nitrile (-CN), la fonction ester -COOR<sub>5</sub>, dans laquelle R<sub>5</sub> représente un radical alkyle inférieur 35

$(C_1-C_3)$  ou un radical phényle substitué de telle manière qu'il active l'ester vis-à-vis de l'attaque d'un nucléophile une fonction



où X représente un halogène comme le chlore ou le brome) ou encore une fonction anhydride. Z peut également représenter un groupe précurseur d'acide carboxylique comme, par exemple, le groupement



Le passage du produit II au produit I, c'est-à-dire la conversion d'un précurseur d'amide en amide se fait par des réactions classiques très bien documentées en chimie comme par exemple:

a)- conversion d'un acide carboxylique en amide.

Plusieurs procédés permettent d'effectuer cette transformation chimique.

20 Par exemple, l'acide carboxylique peut être mis en présence de l'amine, la pyrolyse du sel ainsi formé conduit à l'amide de même que l'action d'un agent de déshydratation tel que le  $P_2O_5$ .

Une autre façon de procéder consiste à transformer l'acide carboxylique en halogénure d'acide puis en amide par action d'une amine.

25 La conversion de l'acide en halogénure d'acide se fait souvent sans solvant avec du chlorure de thionyle, du pentachlorure de phosphore ou de l'oxychlorure de phosphore. Les bromures correspondants peuvent également être utilisés. Pour que la réaction soit complète, il est souvent utile de chauffer le mélange réactionnel à une température comprise entre 50 et 150°C. Si un solvant est utile pour le déroulement de la réaction, ce sera un solvant organique inert tel que les hydrocarbures comme le benzène, le toluène ou l'éther de pétrole ou les éthers comme l'éther diéthylique.

30 La réaction entre l'halogénure d'acide et l'amine se fait en refroidissant le mélange réactionnel à une température comprise entre 0°C et -50°C, en introduisant un excès d'amine (au moins 2 équivalents ou au moins 1 équivalent d'amine et au moins 1

équivalent d'une base organique tertiaire comme, par exemple, la triéthylamine). Classiquement, le chlorure d'acide est ajouté à l'amine en solution dans un solvant organique inerte tel que ceux définis ci-dessus ou encore en solution dans l'eau.

5 Encore une autre façon de procéder consiste à mettre en réaction un acide carboxylique et une amine en présence d'un réactif de couplage tel qu'utilisé, par exemple, en synthèse peptidique. Il existe actuellement énormément de réactifs de couplage comme, par exemple, le dicyclohexylcarbodiimide, le N-éthyl-N',3-diméthylaminopropylcarbodiimide, des phosphines, des phosphites, le tétrachlorure de silicium ou de titane.

10 b)- conversion d'un nitrile en amide.

Les nitriles peuvent être hydrolysés en amides soit en milieu acide, soit en milieu basique.

15 Si l'hydrolyse se fait dans des conditions acides, on peut utiliser l'acide sulfurique concentré, l'acide chlorhydrique concentré aqueux, l'acide formique en absence de solvant, l'acide acétique en présence de trifluorure de bore. Dans la plupart des cas, il est avantageux de chauffer le mélange réactionnel à des températures pouvant atteindre 200°C. Une autre façon de convertir un nitrile en amide, en milieu acide, consiste à traiter ledit nitrile par de l'acide chlorhydrique dans un alcool comme l'éthanol. Il se forme ainsi un iminoéther intermédiaire qui se transforme thermiquement en amide.

20 25 Si l'hydrolyse s'effectue sous conditions basiques, on utilise dans ce cas, une solution aqueuse d'un hydroxyde de métal alcalin ou alcalino-terreux. Avantageusement, la présence d'eau oxygénée facilite la réaction d'hydrolyse. La demanderesse a mis au point un procédé original d'hydrolyse de nitrile qui consiste à ajouter à l'équivalent de nitrile, 1 équivalent de chlorure cuivreux et à effectuer la réaction dans une solution aqueuse d'hydroxyde de métal alcalin à pH = 10 et ce, de préférence, à température ambiante. A nouveau, il est souvent avantageux d'effectuer la réaction d'hydrolyse à une température comprise entre la température normale et la température de reflux du mélange réactionnel.

30 35 Une autre méthode d'hydrolyse basique très classique de nitriles se déroule en utilisant de l'hydroxyde de métal alcalin, de préférence

de l'hydroxyde de potassium, dans le t-butanol.

c)- conversion d'un ester en amide.

L'aminolyse d'un ester se fait classiquement soit dans l'eau, soit dans un solvant organique inerte. Comme exemple de solvant utilisable, on peut citer un hydrocarbure aromatique comme le benzène ou le toluène; un hydrocarbure aliphatique comme l'hexane ou l'éther de pétrole, un hydrocarbure halogéné comme le dichlorométhane ou le chloroforme.

La présence de base forte peut être indispensable dans le cas de réaction avec des amines peu basiques ou stériquement encombrées. La réaction ci-dessus peut être conduite à une température comprise entre la température ambiante et la température de reflux du solvant.

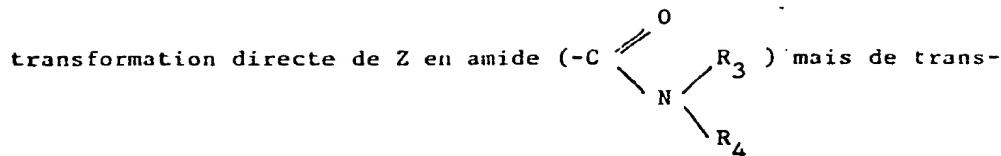
d)- conversion d'une amidine en amide.

Cette réaction se fait principalement par hydrolyse acide en milieu aqueux ou alcoolique. L'acide peut être inorganique comme l'acide chlorhydrique ou l'acide sulfurique ou organique comme l'acide acétique. Cette réaction se produit à une température comprise entre la température ambiante et la température de reflux du mélange réactionnel.

Lorsque le groupe Z de la formule générale représente un précurseur d'acide carboxylique, la transformation en acide carboxylique est conduite soit dans l'eau, soit dans un solvant organique inerte en présence d'acide. Par un solvant organique inerte, on entend un solvant comme un hydrocarbure aromatique ou aliphatique, chloré ou non comme, par exemple, le benzène, le toluène, le chloroforme, le dichlorométhane ou un éther comme l'éther diéthylique, le tétrahydrofurane ou le dioxanne.

Comme acide, on utilise généralement un acide minéral comme les hydrazides halogénés, l'acide sulfurique, concentré ou dilué, l'acide nitrique, concentré ou dilué, l'acide phosphorique ou un acide organique comme l'acide acétique. La température de la réaction est comprise entre 0°C et 150°C et, de préférence, entre 50 et 100°C.

Dans certains cas, il peut être avantageux de ne pas effectuer la



5 former une valeur de Z en une autre avant d'engendrer la fonction amide. Les procédés permettant ces transformations sont bien connus de la littérature et nous les passerons rapidement en revue.

- transformation d'un acide en ester et vice versa.

10 L'estérification d'un acide est une réaction très générale qui peut se produire de multiples façons. Classiquement, l'acide et l'alcool sont mis en réaction en présence d'un catalyseur acide comme de l'acide chlorhydrique ou de l'acide sulfurique ou de l'acide p-toluenesulfonique. Cette réaction se fait avantageusement dans des conditions anhydres et l'un des réactifs est 15 engagé en large excès. Le solvant peut être soit un des réactifs, soit un solvant organique inerte comme les hydrocarbures chlorés tels que le chloroforme ou le tétrachlorure de carbone ou un hydrocarbure aromatique ou aliphatique comme le benzène, le toluène ou l'éther de pétrole. La température est comprise 20 entre la température normale et la température de reflux du mélange réactionnel.

Une autre façon de procéder consiste à distiller l'eau dès sa formation en utilisant un appareil approprié. Les conditions de réaction sont identiques à celles décrites ci-dessus à l'exception du fait qu'un des réactifs ne doit pas être engagé en large 25 excès.

30 L'hydrolyse de l'ester se fait dans des conditions similaires à la réaction d'estérification mais, dans ce cas, l'un des réactifs, en l'occurrence l'eau, est engagé en très large excès. Les conditions de catalyse et de température sont les mêmes que pour l'estérification.

- transformation d'un nitrile en ester.

35 La transformation d'un nitrile en ester se fait en opposant le nitrile à un alcool en milieu acide. Beaucoup de catalyseurs ont été décrits comme l'acide chlorhydrique, l'acide bromhydrique l'acide iodhydrique, l'acide sulfurique, l'acide p-toluenesulfonique ou l'acide naphtalènesulfonique. L'alcool peut être utili-

sé comme solvant ou tout autre solvant organique inerte comme les hydrocarbures chlorés ou les hydrocarbures aliphatiques ou aromatiques. La réaction se déroule à une température comprise entre la température normale et la température de reflux du solvant.

Il se forme ainsi un iminoéther intermédiaire qui est converti en ester par hydrolyse.

- transformation d'un nitrile en acide.

L'hydrolyse d'un nitrile en acide carboxylique se fait en milieu acide ou en milieu basique. Comme acide, on utilise généralement un hydracide halogéné comme l'acide chlorhydrique ou l'acide bromhydrique ou un oxacide comme l'acide sulfurique ou l'acide nitrique. Comme base, on emploie un hydroxyde de métal alcalin comme l'hydroxyde de sodium ou l'hydroxyde de potassium. Cette hydrolyse se produit dans l'eau et à reflux durant plusieurs heures.

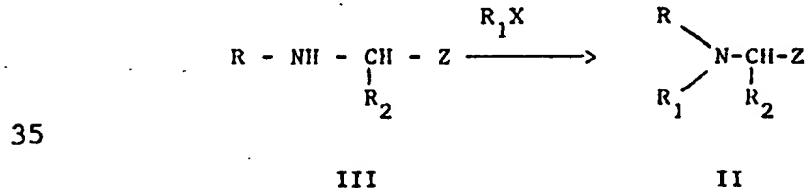
- transformation d'un nitrile en amidine.

La conversion d'un nitrile en amidine se fait en mettant en réaction le nitrile avec une amine. Il est souvent avantageux d'activer un des réactifs de façon à obtenir l'amidine avec un meilleur rendement. Une forme activée de nitrile peut être un iminoéther ou encore un iminohalogénure. L'amine peut être activée sous forme de sel avec un métal alcalin ou alcalino-terreux. Dans ces conditions, les amidines sont obtenues avec de bons rendements.

Pour une meilleure compréhension du procédé, les principales voies d'accès aux dérivés II seront décrites ci-après.

I. SYNTHESE DU COMPOSE II.

1. Le dérivé II peut être obtenu aux dépens du produit III par alkylation ou acylation.



R, R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> ont été définis précédemment cependant, dans ce cas, R<sub>1</sub>

ne représente pas de l'hydrogène. X représente un bon nucléofuge comme un halogène, tel que le chlore, le brome ou l'iode, un groupement tosyle ou mésyle ou un groupement acyloxy.

La réaction peut être effectuée dans un solvant organique tel que 5 le chloroforme, le dichlorométhane, dans un alcool tel que le méthanol ou l'éthanol, dans un hydrocarbure saturé ou aromatique tel que l'éther de pétrole, le benzène, le toluène.

La réaction se déroule soit à température ambiante ou à une température comprise entre 0°C et la température de reflux du solvant.

10 Avantageusement, la réaction peut être effectuée en présence de base organique telle que la triéthylamine, la pyridine ou la N-diméthylaniline ou de base minérale telle que les hydroxydes, les carbonates et les bicarbonates de métaux alcalins ou alcalino-terreux ou de chaux finement pulvérisée.

15 Une variante de ce procédé est illustrée ci-dessous:



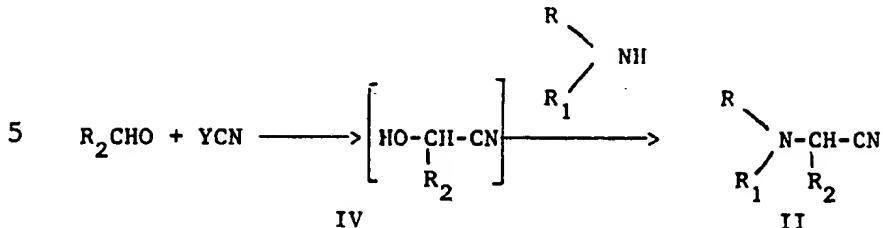
20 On constatera que la réaction ci-dessus et la réaction précédente sont 2 réactions d'alkylation ou d'acylation d'une amine secondaire en amine tertiaire. Il va de soi que les conditions opératoires pour ces 2 réactions sont tout à fait comparables.

Si, dans le produit de l'invention désiré, R et R<sub>1</sub> 25 représentent un radical alkyle et si le substituant R<sub>1</sub> a été introduit par acylation de l'amine, il faut réduire l'amide formée en amine. De nombreux procédés sont décrits pour effectuer une telle réduction; mentionnons, à titre d'exemple, l'hydrogénéation en présence de nickel de Raney ou de chromite cuivreux dans des solvants inertes comme les alcools inférieurs tels que le méthanol 30 ou l'éthanol ou encore l'acide acétique; la réduction par l'hydrure de lithium et d'aluminium dans des éthers comme l'éther diéthylique, le tétrahydrofurane ou le dioxane.

Il est évident que dans le choix des conditions de 35 réduction, il faut tenir compte qu'il faut préserver la fonctionnalité du groupe Z.

2. Une variante valable uniquement lorsque Z représente un groupe

nitrile ( $-CN$ ) peut être schématisée comme suit:



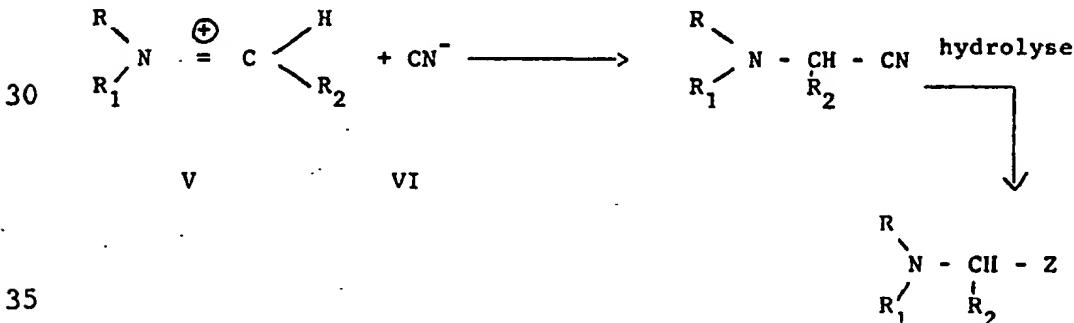
$\text{R}$ ,  $\text{R}_1$  et  $\text{R}_2$  sont tels que définis ci-dessus et  $\text{Y}$  représente un cation et est défini plus particulièrement ci-dessous.

10      La cyanhydrine IV utilisée comme coréactif peut être synthétisée préalablement ou formée in situ au départ d'un aldéhyde ( $\text{R}_2\text{-CHO}$ ) et d'un cyanure minéral ou organique comme le cyanure de sodium ou de potassium ou le cyanure de triméthylsilyle ou encore un cyanure d'alkylaluminium ou d'alkylammonium.

15      La condensation de l'amino sur la cyanhydrine se déroule dans un solvant organique inert tel que les hydrocarbures chlorés comme le chloroforme ou le dichlorométhane ou un hydrocarbure aromatique ou aliphatique tel que le benzène, le toluène ou l'éther de pétrole ou encore un éther comme l'éther diéthylique ou le dioxane. Pour obtenir un bon rendement, il est parfois avantageux de travailler à une température comprise entre  $20^\circ\text{C}$  et  $120^\circ\text{C}$ .

20      Un acide catalyse la réaction: on choisira par exemple un hydracide halogéné comme l'acide chlorhydrique, ou un oxacide comme l'acide sulfurique, ou un acide organique comme l'acide de *p*-toluenesulfonique.

25      La réaction entre un sel d'iminium V et un cyanure VI procède de la même façon.



$\text{R}$ ,  $\text{R}_1$ ,  $\text{R}_2$  et  $\text{Z}$  sont tels que définis précédemment.

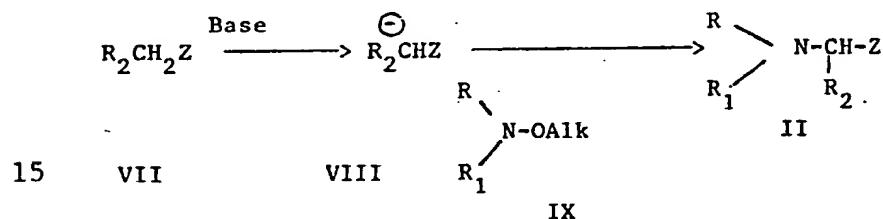
L'addition de cyanure VI sur le sel d'iminium V se déroule dans un

solvant organique inerte tel que les hydrocarbures chlorés comme le chloroforme ou le dichlorométhane ou un hydrocarbure aromatique ou aliphatique comme le benzène, le toluène ou l'éther de pétrole. Il est avantageux de travailler à une température comprise entre 0°C et la température de reflux du solvant.

Selon les conditions d'hydrolyse, Z sera un acide carboxylique, un amide, un ester ou une amidine.

3. Une troisième variante qui permet d'accéder au dérivé II est représentée par le schéma qui suit:

10

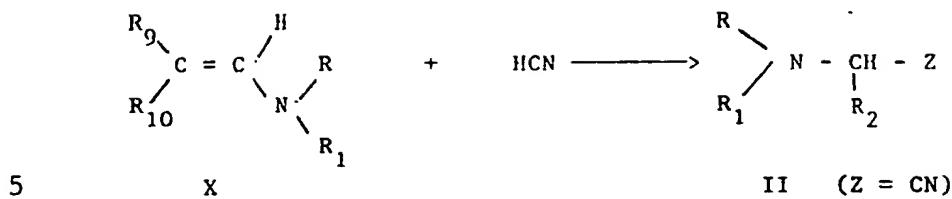


R, R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> et Z sont tels que définis dans la formule générale et dans les procédés ci-dessus tandis que Alk représente un radical alkyle inférieur C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>.

20 Le dérivé VII est transformé en anion VIII par une base forte dans un solvant organique inerte. La base utilisée peut être un alcoolate, comme le t-butylate de potassium, ou un amidure comme l'amidure de sodium ou de lithium, ou encore une base complexe, appelée communément "base de Caubère" et qui est un mélange d'amidure et d'alcoolate. Le solvant organique est un hydrocarbure aromatique ou aliphatique, comme le benzène, le toluène ou de l'éther de pétrole. La température de la réaction peut être comprise entre -20°C et la température de reflux du solvant selon la réactivité du substrat.

L'anion du dérivé VII est alors mis en présence d'un dérivé O-alkylé de l'hydroxylamine IX de façon à former le produit II. Cette réaction de substitution se fait dans un solvant organique inerte et à une température comprise entre -20°C et la température de reflux du solvant.

4. Selon cette façon de procéder, valable uniquement dans le cas où  
Z représente le groupe nitrile (-CN), le dérivé II est obtenu aux  
dépens d'une énamine X par addition d'acide cyanhydrique.

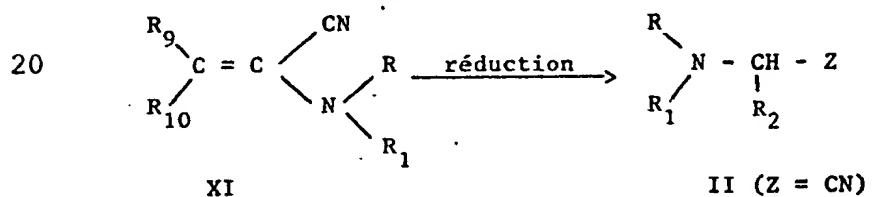


$R$ ,  $R_1$  et  $R_2$  ont les valeurs définies précédemment tandis que

$R_9$       CH représente le substituant  $R_2$ .  
 $R_{10}$

10 L'acide cyanhydrique peut être additionné comme tel ou synthétisé *in situ*. Cette réaction d'addition se fait dans un solvant organique inerte, de préférence légèrement polaire tel que les hydrocarbures chlorés comme le chloroforme ou le dichlorométhane ou encore dans l'acetonitrile et à une température comprise entre la température ambiante et la température de reflux du solvant.

5. Ce procédé consiste en la réduction de la double liaison carbone-carbone d'une  $\alpha$ -cyanoénamine XI.



$R$ ,  $R_1$  et  $R_2$  sont tels que définis dans la formule générale et

$R_9$       CH représente le substituant  $R_2$   
 $R_{10}$

La réduction de la double liaison carbone-carbone se fait classiquement par hydrogénéation en présence d'un catalyseur appartenant à la classe des métaux de transition, de leurs oxydes ou de leurs sulfures et sur un support inerte. On peut citer comme catalyseurs le nickel de Raney, le platine, l'oxyde de platine, ou encore le palladium sur carbone. La présence de solvant est souhaitée et il est choisi parmi les alcools inférieurs comme le méthanol et l'éthanol ou encore dans le groupe formé par l'acide acétique glacial et ses esters simples. Cette réduction se fait à la pression ordinaire ou à une pression supérieure à celle-ci. La réduction peut

encore se faire par des hydrures comme le borohydrure de sodium, avantageusement en présence d'un acide de Lewis ou par du diborane dans des solvants tels que le méthanol, l'éthanol, la diglyme, le tétrahydrofurane ou le dioxane.

- 5 Les conditions de réduction doivent être choisies judicieusement de façon à préserver le groupement nitrile.

Notons enfins que la littérature récente décrit des voies d'accès très générales aux  $\alpha$ -cyanoénamines XI.

## II. SYNTHESE DU COMPOSE III.

- 10 Le réactif II qui sert de point de départ au premier procédé de synthèse des glycinamides de l'invention peut être obtenu selon diverses voies.

- 15 1. Une première voie de synthèse et sa variante sont à rapprocher de l'alkylation ou de l'acylation de l'amino secondaire en amine tertiaire décrite dans le paragraphe I.1.



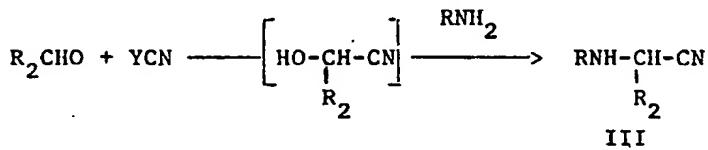
ou



- 20 R,  $R_2$  et Z sont définis précédemment tandis que la nature de X a été précisée dans le procédé I.1.

- 25 L'alkylation ou l'acylation d'une amine primaire en amine secondaire se produisent de la même façon et sensiblement dans les mêmes conditions que l'alkylation et l'acylation d'une amine secondaire en amine tertiaire; les conditions expérimentales décrites dans le paragraphe I.1, peuvent aisément s'appliquer, avec succès, à la réaction présentement décrite.

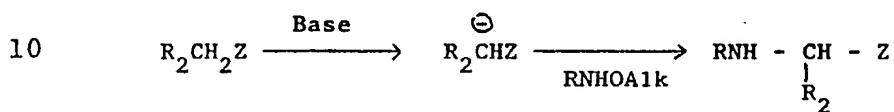
- 30 2. Une variante valable uniquement lorsque Z représente un groupe nitrile ( $-\text{CN}$ ) est illustrée par le schéma suivant :



- 35 R et  $R_2$  sont tels que définis ci-dessus et Y a la même signification que dans le paragraphe I.2. Ce procédé est très semblable au procédé décrit sous le paragraphe I.2. à la seule différence que

l'amine engagée est ici une amine primaire au lieu d'une amine secondaire. Cette seule différence n'est pas critique pour la définition des conditions opératoires de sorte que les conditions décrites dans le paragraphe I.2. peuvent être appliquées avec 5 succès pour la réalisation du présent procédé.

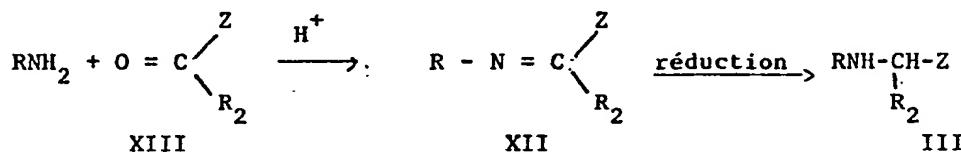
3. Une troisième voie d'accès au dérivé III est analogue à celle qui a été décrite dans le paragraphe I.3. et peut être libellée de la façon suivante:



R, R<sub>2</sub> et Z sont tels que définis précédemment tandis que Alk a été défini dans le procédé I.3. comme étant un radical alkyle inférieur C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>.

15 Les exigences tant en solvant qu'en base et qu'en température pour cette réaction ont été définies dans le paragraphe I.3.

4. Une autre voie d'accès au dérivé III est caractérisée par la formation d'une imine intermédiaire XII obtenue au départ d'une amine et d'un composé carbonylé XIII. La réduction de l'imine 20 conduit au dérivé III.



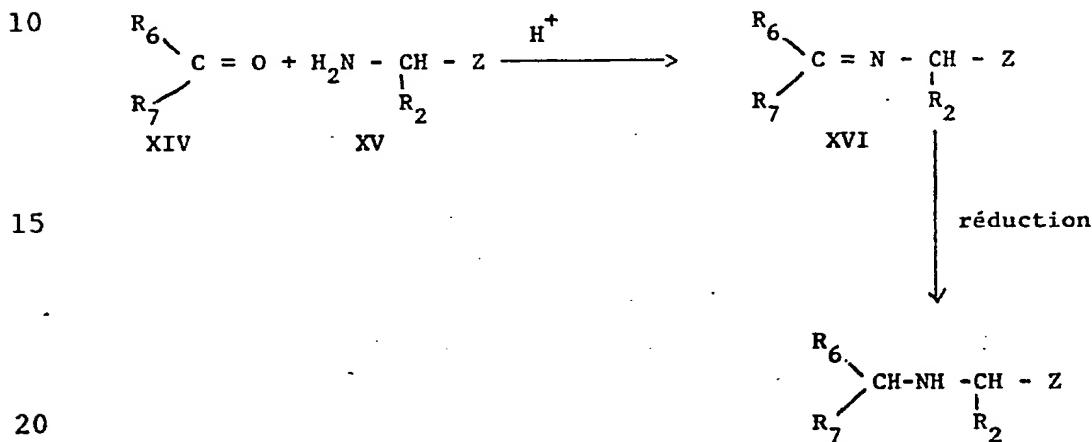
25 La condensation entre l'amine et le dérivé carbonylé XIII se fait classiquement dans un solvant organique inerte, de préférence non miscible à l'eau tel que le benzène ou le toluène. Avantageusement, la réaction est catalysée par un acide organique ou minéral.

30 L'acide p-toluenesulfonique est très couramment utilisé pour jouer ce rôle catalytique. L'imine ainsi obtenue est réduite classiquement en amine.

La réduction se fait en présence d'hydrogène et d'un catalyseur d'hydrogénéation, comme le platine, l'oxyde de platine ou le palladium sur carbone dans un solvant comme le méthanol, l'éthanol, 35 l'acétate d'éthyle ou l'acide acétique glacial et cela, à la pression ordinaire et plus avantageusement à pression plus élevée soit encore par un hydrure de métal alcalin comme le borohydruro de

sodium dans un solvant comme le méthanol ou l'hydrure d'aluminium et de lithium dans un solvant comme l'éther ou le tétrahydrofurane.

Il va de soi que la méthode de réduction de l'imine sera choisie de façon à garder intacte la fonctionnalité du groupe Z. En choisissant différemment les réactifs, on peut écrire une variante de ce procédé qui permet d'arriver au produit III en passant par des intermédiaires porteurs des mêmes fonctions chimiques que ci-dessus.



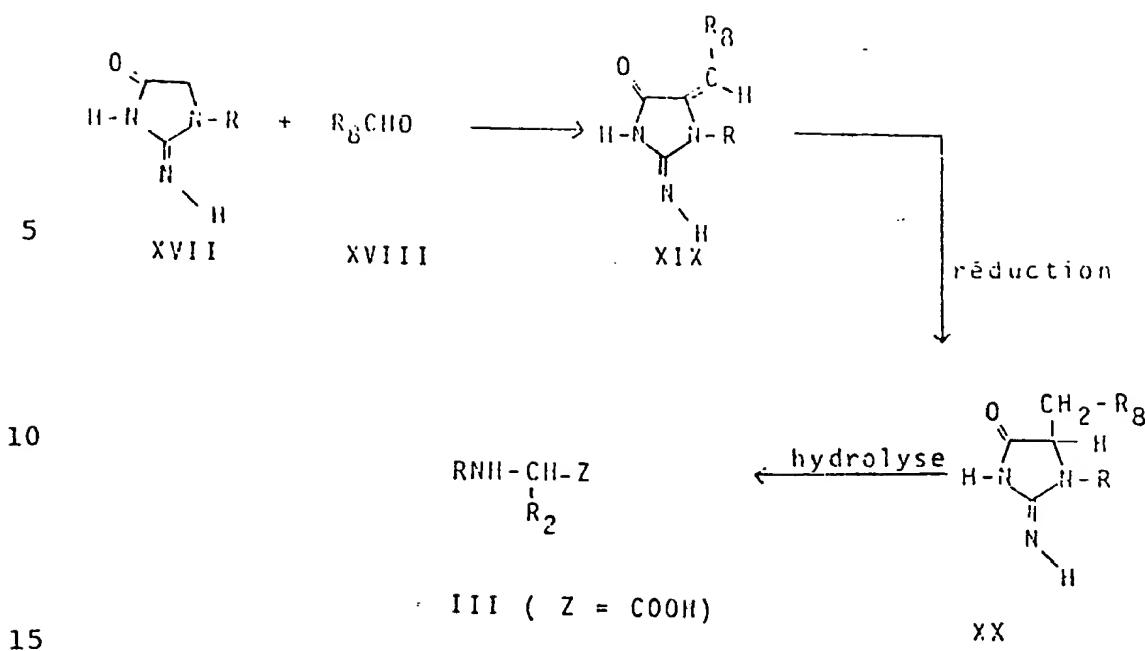
$R_2$  et  $Z$  possèdent les significations données précédemment tandis que les groupements  $R_6$  et  $R_7$  possèdent des valeurs telles que

$R_6$  CH est équivalent à R.

25 R<sub>7</sub>' La condensation du dérivé carbonyle XIV sur l'amine XV et la réduction de l'imine XVI se font dans les conditions décrites ci-dessus.

30 5. Selon cette voie de synthèse, valable uniquement lorsque Z  
représente un groupe carboxylique (-COOH), un dérivé de la créatinine XVII est mis en présence d'un aldéhyde XVIII, le produit XIX ainsi obtenu est ensuite réduit et hydrolysé en dérivé III

20



Dans ce schéma, R,  $\text{R}_2$  et Z possèdent les valeurs définies précédem-  
20 ment tandis que le substituant  $\text{R}_8\text{CH}_2$  possède les valeurs du radical  
 $\text{R}_2$ .

La condensation de l'aldéhyde XVIII sur le composé hétérocyclique  
25 XVII se fait dans un solvant organique inert tel que les hydrocar-  
bures chlorés comme le chloroforme ou le dichlorométhane, les  
alcools inférieurs comme le méthanol ou l'éthanol; les hydrocarbu-  
res aromatiques ou aliphatiques comme le benzène, le toluène ou  
l'éther de pétrole, les éthers aliphatiques ou cycliques ou encore  
le diméthylformamide.

La température de la réaction peut être choisie dans une large  
30 gamme de températures mais on conduit normalement cette réaction à  
une température comprise entre la température ordinaire et 100°C.

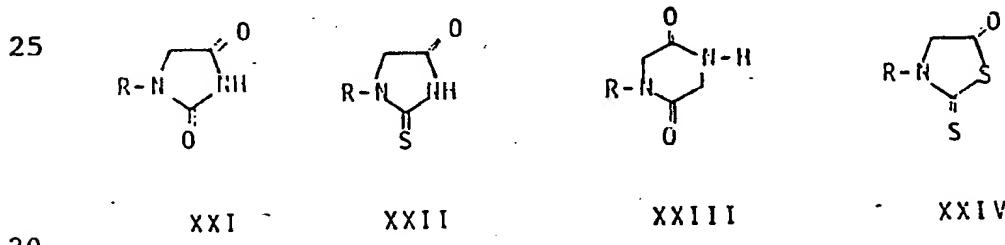
La présence de base est indispensable au déroulement de la réac-  
tion. La base peut être une base minérale comme les hydroxydes de  
métaux alcalins ou alcalino-terreux ou organique comme la pyrri-  
35 dine, la triéthylamine ou le sel d'un acide carboxylique comme  
l'acétate de sodium.

La réduction de la double liaison carbone-carbone du composé XIX se

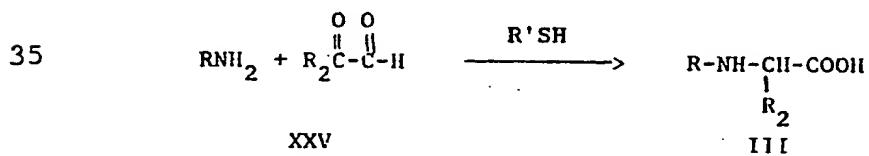
fait classiquement par hydrogénéation en présence d'un catalyseur appartenant à la classe des métaux de transition, de leurs oxydes ou de leurs sulfures et sur un support inerte. On peut citer comme catalyseurs le nickel de Raney, le platine, l'oxyde de platine, ou encore le palladium sur carbone. La présence de solvant est souhaitée et il est choisi parmi les alcools inférieurs comme le méthanol ou l'éthanol ou encore dans le groupe formé par l'acide acétique glacial et ses esters simples. Cette réduction se fait à la pression ordinaire ou à une pression supérieure. La réduction peut encore se faire par des hydrures comme le borohydrure de sodium, avantageusement en présence d'un acide de Lewis ou par du diborane dans des solvants tels que le méthanol, l'éthanol, le diglyme, le tétrahydrofurane ou le dioxanne.

15 L'hydrolyse du dérivé XX se produit en milieu aqueux ou dans un solvant organique inerte. La présence d'acide est indispensable pour mener à bien cette réaction. L'acide peut être minéral comme l'acide chlorhydrique ou l'acide sulfurique ou organique comme l'acide acétique ou l'acide p-toluenesulfonique.

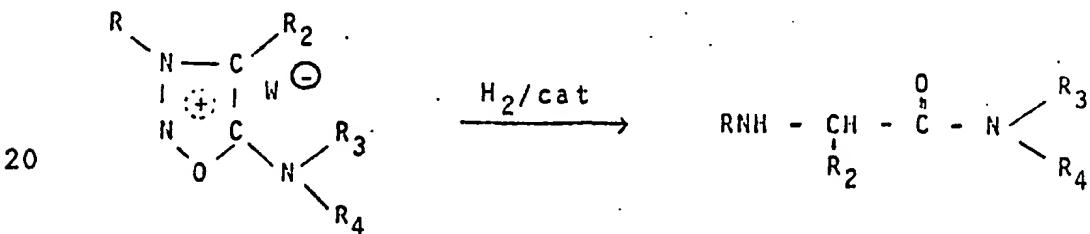
20 En changeant l'hétérocycle de départ, on peut arriver au dérivé III en gardant la séquence de réaction et les conditions expérimentales. On peut ainsi partir d'une hydantoïne XXI, d'une thiohydantoïne XXII, d'une dioxopipérazine XXIII ou d'une 2-thiono-5-oxo-thiazolidine XXIV.



6. Une autre voie d'accès au produit III, également valable uniquement lorsque Z représente un groupe carboxylique (-COOH) met en oeuvre une amine et un aldéhyde  $\alpha$ -carbonylé XXV selon le schéma:



- L'amination oxydo-réductrice du composé glyoxalique XXV se fait soit en solution aqueuse, soit dans un solvant organique inert choisi, par exemple, parmi les hydrocarbures chlorés comme le chloroforme ou le dichlorométhane ou parmi les alcools inférieurs comme le méthanol ou l'éthanol ou encore parmi les hydrocarbures aromatiques ou aliphatiques comme le benzène, le toluène ou l'éther de pétrole. La réaction s'effectue généralement à une température comprise entre la température normale et la température de reflux du solvant.
- Avantageusement, un thiol ( $R'SH$ ) sera introduit dans le mélange réactionnel comme catalyseur ( $R'$  représente un radical alkyle inférieur  $C_1-C_4$  ou un noyau phényle).
- Procédé B.
- Ce procédé consiste en l'hydrogénolyse d'une sydnonimine XXVI selon le schéma de réaction décrit ci-dessous:

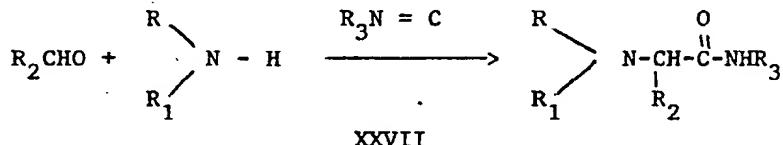


- XXVI
- $R$  possède la signification donnée précédemment et  $W^-$  représente un anion tel qu'un halogénure, un sulfate, un nitrate, un phosphate ou un anion dérivé d'un radical organique tel qu'un acétate.
- La sydnonimine est synthétisée selon les procédés bien documentés dans la littérature: son hydrogénolyse mène à un 2-aminoacétamide.
- Le catalyseur utilisé peut être du palladium sur charbon actif, du nickel, de l'oxyde de platine. D'une façon générale, le catalyseur appartient au groupe des métaux de transition, à leurs oxydes ou à leurs sulfures.
- Le solvant de la réaction peut être avantageusement le méthanol, l'éthanol, l'éther de pétrole ou un solvant organique quelconque qui soit inert dans les conditions de la réaction. La réaction se

déroule habituellement à température ambiante mais la température peut être adaptée à la réactivité de la molécule soit en l'élevant, soit en la diminuant.

### Procédé C.

- 5 Selon ce procédé, un aldéhyde et une amine sont opposés à un isonitrile XXVII en présence d'un acide carboxylique.



10

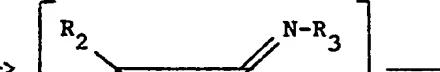
$R$ ,  $R_1$ ,  $R_2$  et  $R_3$  sont tels que définis précédemment.

La condensation de l'amine sur l'aldéhyde se fait dans les mêmes conditions générales que pour la synthèse des imines. Ces conditions ont été décrites dans le paragraphe II.4.

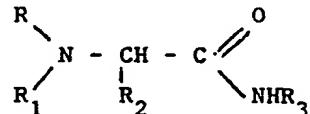
- 15 L'addition de l'isonitrile se fait dans un solvant organique inert comme les hydrocarbures aromatiques ou aliphatiques comme le benzène, le toluène ou l'éther de pétrole ou comme les hydrocarbures chlorés comme le chloroforme ou le dichlorométhane ou comme les éthers, cycliques ou non.

20 La température à laquelle se déroule la réaction est adaptée à la réactivité des réactifs: si la réaction est fortement exothermique, il peut être utile de refroidir le mélange réactionnel dans un bain de glace ou dans un bain réfrigérant à base, par exemple, de carbo-glace; si, par contre, la réaction est très lente, il peut être nécessaire d'augmenter la température jusqu'au reflux.

Une variante de ce procédé consiste à mettre d'abord en réaction l'aldéhyde et l'isonitrile XXVII puis à ouvrir l'iminooxiranne intermédiaire XXVIII par l'amine:

- 30  $\text{R}_2\text{CHO} + \text{R}_3\text{N} = \text{C}$  

35

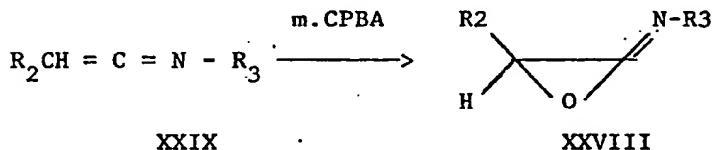


La réaction entre l'aldéhyde et l'isonitrile se déroule de préférence à très basse température (entre -30°C et -100°C) et est avantageusement catalysée par un acide de Lewis comme, par exemple, l'éthérate de  $\text{BF}_3$ . Un éther, comme l'éther diéthylique, répond bien aux exigences de la réaction. Pour éviter toute trace d'humidité, la réaction s'effectue sous atmosphère d'azote ou d'argon.

L'ouverture de l'immino-oxiranne XXVIII se fait par addition d'amine au mélange réactionnel à basse température puis en élevant progressivement la température jusqu'à la température ambiante.

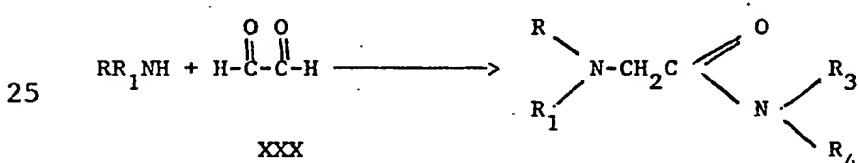
En utilisant une amine optiquement active pour ouvrir l'iminoxyranne, il est possible d'obtenir préférentiellement un des énantiomères de glycinamide avec un rendement optique non négligeable.

Notons encore que l'iminoxyranne XXVIII peut être synthétisé par oxydation de la céténimine XXIX. L'agent oxydant couramment utilisé est l'acide m-chloroperbenzoïque (mCPBA).



20 *Brauer's R*

Selon cette façon de procéder, une amine secondaire  $\text{RR}_1\text{NH}$  est mise en réaction avec du glyoxal XXX pour former un glycinamide:



dans lequel  $R$  et  $R_1$  sont tels que définis précédemment tandis que  $R_2$  et  $R_3$  ont les mêmes valeurs que  $R$  et  $R_1$ .

Cette réaction procède en 2 temps. Il se produit d'abord une réaction exothermique lors de la mise en contact des réactifs. Par la suite, pour obtenir la glycinamide désirée, il faut éléver la température du mélange réactionnel ou du solide résultant jusque, environ 150°C, avantageusement, jusqu'à la température de reflux. Cette réaction se déroule sans solvant ou dans un solvant organique inerte comme les hydrocarbures aromatiques ou aliphatiques comme le benzène, le toluène, ou l'éther de pétrole, ou encore dans des solvants chlorés comme le chloroforme ou le tétrachlorure de carbo-

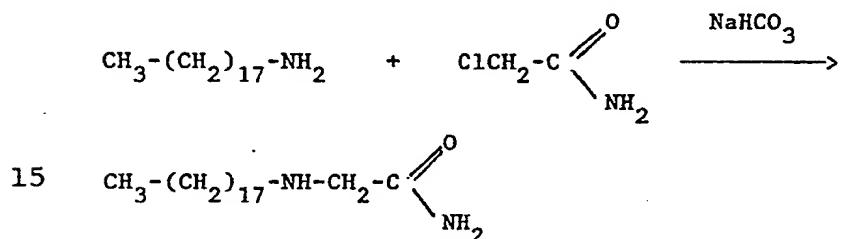
ne. Si l'emploi d'une base s'impose, une base minérale sera de préférence utilisée comme les hydroxydes ou les oxydes de métaux alcalins ou alcalino-terreux comme la chaux vive ou l'hydroxyde de sodium, ou encore un carbonate comme le carbonate de potassium.

5 Ci-après sont donnés des exemples détaillés de préparation de quelques dérivés de glycinamide suivant l'invention.

Ces exemples ont surtout pour but d'illustrer davantage les caractéristiques particulières des procédés suivant l'invention.

Exemple 1.

10 Synthèse de 2-n.octadécylaminoacétamide.



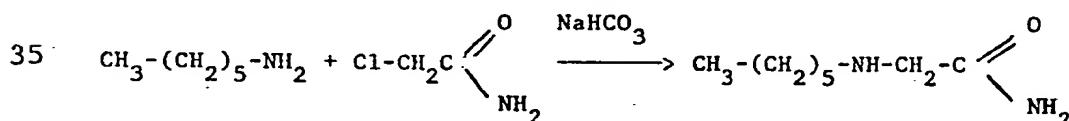
Dans un erlenmeyer de 500 ml muni d'un réfrigérant et d'un agitateur magnétique, on mélange à température de chambre 21,6 g d'octadécyamine (0,08 mole), 7,48 g de chloroacétamide (0,08 mole) et 7,4 g de bicarbonate de sodium dans 350 ml d'éthanol. Ce mélange est porté au reflux pendant 16 heures. Après refroidissement de la solution, on filtre le solide et on évapore la solution. Le résidu de l'évaporation ainsi que le solide filtré précédemment sont réunis et recristallisés dans le cyclohexane. Une sublimation à 120-140° sous  $5 \cdot 10^{-3}$  mmHg suivie d'une nouvelle recristallisation dans le cyclohexane permet d'obtenir un produit analytiquement pur.

F(°C) 102,5 - 103,5°

	Analyse	C	H	N
30	% calculé	73,56	12,96	8,57
	% trouvé	73,4	12,7	8,55

Exemple 2.

Synthèse de 2-n.hexaminoacétamide.



Dans un erlenmeyer de 500 ml muni d'un réfrigérant

et d'un agitateur magnétique, on mélange, à température de chambre, 11 g d'hexylamine (0,11 mole), 10 g de chloroacétamide (0,107 mole) et 9,9 g de bicarbonate de sodium (0,118 mole) dans 200 ml d'éthanol. Ce mélange est porté au reflux pendant 24 heures. Après refroidissement, on filtre le chlorure de sodium et on le lave avec 50 ml d'éthanol.

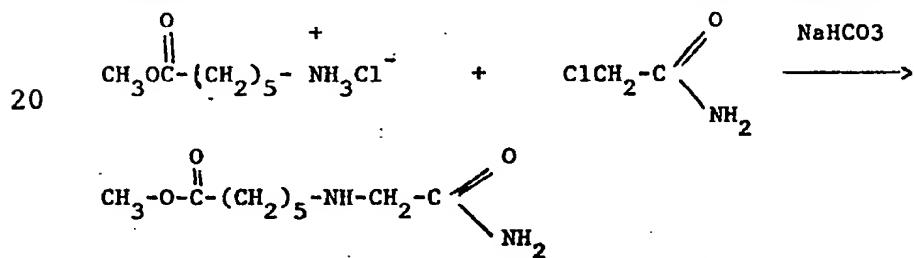
Les filtrats réunis sont évaporés et le solide blanc obtenu est recristallisé une fois dans 140 ml de cyclohexane, une fois dans 120 ml d'acétone, enfin dans un minimum d'acétate d'éthyle. Le 10 produit ainsi obtenu est sublimé à 120° sous  $3 \cdot 10^{-3}$  mmHg et recristallisé une nouvelle fois dans 110 ml de cyclohexane.

F(°C) : 62-63.

	Analyse	C	H	N
	% calculé	60,72	11,46	17,71
15	% trouvé	60,60	11,2	17,4

Exemple 3.

Synthèse de 5-(carboxamidométhyl)amino-hexanoate de méthyle.



25 Dans un erlenmeyer de 250 ml muni d'un réfrigérant et d'un agitateur magnétique, on mélange 22 g du chlorhydrate de l'ester méthylique de l'acide 6-amino caproïque (0,121 mole) avec 21 g de bicarbonate de sodium (0,250 mole) dans 200 ml d'isopropanol. On porte ce mélange au reflux pendant 1 heure et on y ajoute alors 11,22 g de chloroacétamide (0,120 mole) à température de chambre. On agite la suspension pendant 4 jours à température normale, on filtre le précipité obtenu, on le lave avec 50 ml d'éthanol bouillant et on évapore les filtrats réunis. Le résidu est chromatographié sur 1000 g de silice en éluant avec un mélange méthanol-éther (4/6). Le produit est collecté entre la 25ème et la 30 58ème fraction de 50 ml. Il est finalement purifié par dissolution dans l'isopropanol et saturation de la solution ainsi obtenue par l'HCl. Une recristallisation supplémentaire dans l'isopropanol

35

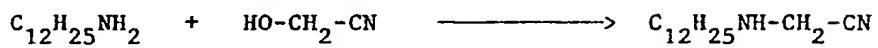
donne un produit analytiquement pur.

F (°C) : 160.

Analyse	C	H	N
% calculé	45,28	8,02	11,73
% trouvé	45,00	8,05	11,73

Exemple 4.

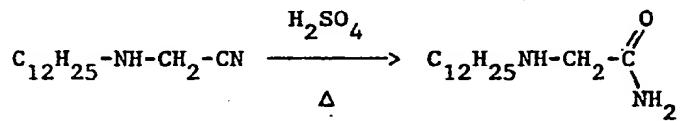
a) Synthèse du docéylaminoacetonitrile.



Dans un ballon de 500 ml muni d'un agitateur magnétique, on mélange, à température de chambre, 4,56 g d'hydroxyacetonitrile (0,08 mole) avec 16,3 g de docéylamine (0,088 mole) dans 250 ml de méthanol. On laisse reposer le mélange 16 heures à température normale et on évapore le méthanol. Le liquide obtenu est distillé sous  $10^{-2}$  mm de mercure. La fraction distillant entre 106 et 116° cristallise après refroidissement.

F (°C) : 28-29.

b) Synthèse de 2-n-dodéylaminoacétamide.



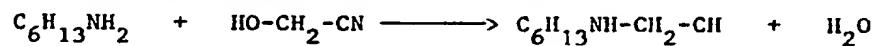
15,2 g de dodéylamino cétonitrile (0,068 mole), dissous dans 20 ml d'éthanol, sont ajoutés goutte à goutte à 2,5 ml d' $\text{H}_2\text{SO}_4$  dans 25 ml d'éthanol refroidis dans la glace. Le précipité blanc qui se forme est filtré et séché (19 g d'hydrogénosulfate de dodéylamino acetonitrile). Ce produit est ajouté petit à petit dans un ballon de 250 ml à 60 cc d' $\text{H}_2\text{SO}_4$ . Cette solution est portée à 100° pendant 1,30 h. Après refroidissement, elle est ajoutée goutte à goutte à 400 ml d'éthanol refroidis dans la glace. Le précipité blanc qui se forme est filtré et recristallisé dans l'éthanol.

F (°C) : 190° (Déc.).

Analyse	C	H	N
% calculé	49,38	9,47	8,22
% trouvé	49,30	9,55	8,15

Exemple 5.

a) Synthèse de l'hexylaminoacetonitrile.



On mélange, dans un ballon de 100 ml, 5,7 g d'hy-

droxyacétonitrile (0,1 mole) avec 11 g d'hexylamine (0,11 mole) dissous dans 10 ml de MeOH. La température s'élève rapidement pendant le mélange. On laisse reposer la solution pendant 24 heures. On évapore le MeOH et le liquide obtenu est distillé à 72° sous 0.8 mm Hg.

b) Synthèse de 2.-n.hexylaminoacétamide.

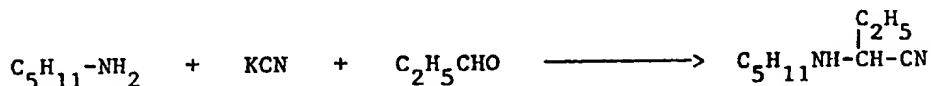
11,2 g d'hexylaminoacetonitrile (0,081 mole) sont ajoutés goutte à goutte à 30 ml d' $H_2SO_4$  cc dilué dans 30 ml d'éthanol refroidi dans la glace. Dès la fin de l'addition, l'éthanol est évaporé et 40 ml d' $H_2SO_4$  sont ajoutés au solide blanc obtenu. Cette solution est chauffée pendant 1 heure à 100°C, elle est ensuite refroidie et ajoutée goutte à goutte à 200 ml d'éthanol filtré et lavé avec 50 ml d'éthanol.

F (°C) : 151-152.

15	Analyse	C	H	N
	% calculé	37,49	7,87	10,93
	% trouvé	37,80	7,80	10,90

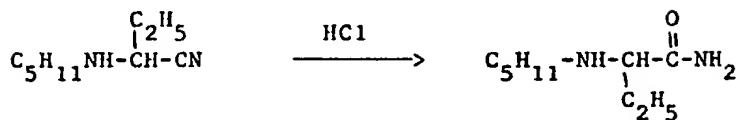
#### **Exemple 6.**

a) Synthèse du 2-(n-pentylamino)-butyronitrile.



Dans un ballon de 250 ml muni d'un barreau magnétique, on dissout 35 g de  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$  dans 95 ml d'eau. Cette solution refroidie dans la glace est additionnée de 14,9 ml de propionaldéhyde (0,2 mole) et l'on agite à 0°C cette nouvelle solution pendant 2 heures. Il se forme un très léger précipité. On laisse revenir la solution à température de chambre avant d'ajouter goutte à goutte 23,9 ml d'amylamine (0,2 mole). On laisse réagir pendant 2 heures et l'on additionne en une fois 13 g de KCN (0,2 mole). Après 24 heures de réaction, à température de chambre, on sature la solution avec du NaCl et on extrait à l'éther. La phase éthérée est séchée sur  $\text{MgSO}_4$  et additionnée d'une solution d'HCl dans l'éther. Le précipité qui se forme est filtré et séché.

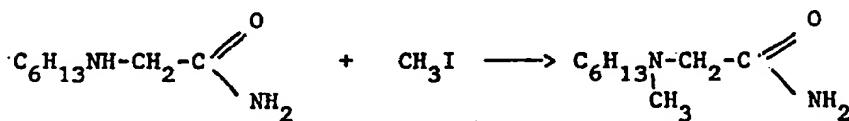
F (°C) : 104-105.

b) Synthèse de 2-(n.pentylamino)-butyramide.

5 Dans un ballon de 50 ml, muni d'un barreau magnétique et refroidi dans la glace, on ajoute 1,9 g (0,01 mole) de 2-(n.pentylamino)-valéronitrile à 17 ml d'HCl concentré. Lorsque le solide est complètement dissous, la solution est stockée au frigo pendant 24 heures. L'acide chlorhydrique est alors évaporé au moyen d'un évaporateur rotatif et la solution est neutralisée au moyen d'une solution de NaOH 1 N. A pH = 6, on lave plusieurs fois la solution par du benzène. A pH = 11-12, on extrait la solution par de l'éther; les extraits éthérés sont réunis, séchés sur  $\text{MgSO}_4$  et évaporés. Le résidu obtenu est sublimé à  $70^\circ\text{C}$  sous  $2 \cdot 10^{-2}$  mm Hg.

10 15 F ( $^\circ\text{C}$ ) = 58-59.

Analyse	C	H	N
% calculé	62,75	11,70	16,26
% trouvé	62,7	11,65	16,05

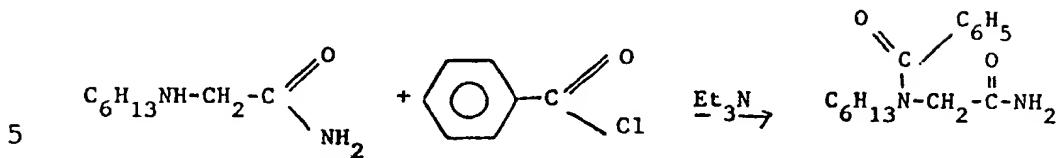
Exemple 7.20 Synthèse de 2-(N-n.hexyl-N-méthylamino)acétamide.

25 Dans un ballon de 100 ml, on mélange 7,9 g (0,05 mole) de 2-n.hexylamino)acétamide et 7,8 g (0,055 mole) d'iodure de méthyle dans 50 ml de méthanol. Cette solution est abandonnée pendant 1 mois à température de chambre, elle est alors évaporée. Le résidu est dissous dans une solution de NaOH 1 N jusqu'à pH basique et extrait à l'éther. La phase éthérée est séchée sur  $\text{MgSO}_4$  et évaporée. Le 30 solide obtenu est chromatographié sur une colonne de  $\text{SiO}_2$  en éluant avec un mélange benzène-méthanol (7:3). On obtient ainsi le produit désiré.

F ( $^\circ\text{C}$ ) = 64-65

Analyse	C	H	N
% calculé	62,75	11,70	16,26
% trouvé	63,10	11,32	16,12

Exemple 8.

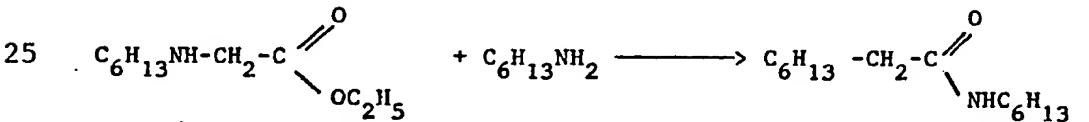
Synthèse de 2-(N-benzoyl-N-n. hexyl)aminoacétamide.

Dans un ballon de 250 ml à 3 cols munis d'un barreau magnétique, d'un thermomètre, d'une ampoule à brome et d'un réfrigérant surmonté d'un tube à chlorure de calcium, on mélange 100 ml de chloroforme, 6,23 g (0,04 mole) de 2-(n. hexylamino)acétamide et 8 ml (0,055 mole) de triéthylamine.

A cette solution refroidie à 10°, on ajoute, goutte à goutte, 5,1 ml (0,044 mole) de chlorure de benzoyle dissous dans 10 ml de chloroforme. Le mélange réactionnel est porté au reflux pendant 20 heures, refroidi et lavé 3 fois par HCl 1 N, une fois par de l'eau, 15 2 fois par NaOH 1 N et 2 fois par de l'eau. La solution chloriformique est séchée sur MgSO<sub>4</sub> et évaporée, le résidu est recristallisé dans un mélange éther-pentane puis dans le cyclohexane.

F (°C) : 97-98.

	Analyse	C	H	N
20	% calculé :	68,67	8,45	10,67
	% trouvé	68,7	8,25	10,60

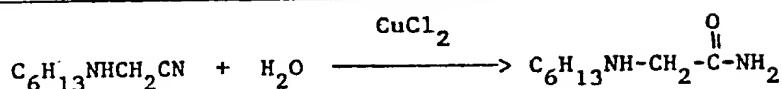
Exemple 9.Synthèse de N-n. hexyl-2(n. hexylamino)acétamide.

On introduit dans un autoclave, 5,6 g (0,03 mole) de l'ester éthylique de l'acide 2-(n. hexylamino)acétique, 15 ml (0,1125 mole) de n. hexylamine et 100 ml d'éthanol. Le mélange est chauffé à 120° pendant 40 heures. On évapore alors le solvant et l'excès d'amine. Le résidu est solidifié dans le pentane à basse température (-80°C), il est recristallisé 3 fois dans l'hexane puis dissous dans de l'éther et additionné d'une solution saturée d'HCl dans l'éther jusqu'à pH acide.

35      Le chlorhydrate est recristallisé dans l'isopropanol.

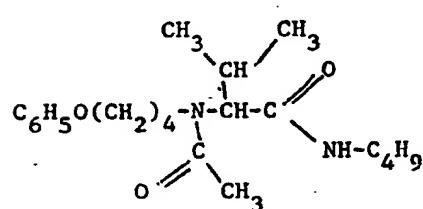
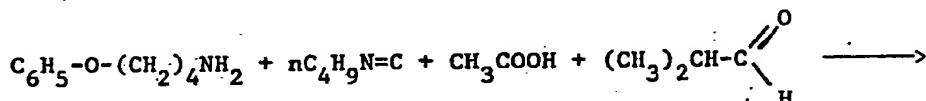
F (°C) 158-159

Analyse	C	H	N
% calculé	60,29	11,2	10,04
% trouvé	60,44	11,03	9,92

Exemple 10.5 Synthèse de la 2-(n.hexylamino)-acétamide.

Dans un erlenmeyer de 250 ml, on introduit 1 g (0,072 mole) de n.hexylamino acetonitrile, 1,22 g (0,072 mole) de chlorure cuivrique déshydraté et 100 ml d'H<sub>2</sub>O. On ajoute alors de l'éthanol jusqu'à l'obtention d'une phase homogène. Le pH de la solution est ajusté à 10 au moyen de NaOH 1 N et on agite le milieu réactionnel pendant 4 heures à température de chambre; un solide mauve s'est formé qui est filtré, remis en suspension dans l'ammoniaque et extrait au dichlorométhane. La phase organique est lavée trois fois à l'eau, séché sur K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> et évaporée. Le résidu est recristallisé dans le cyclohexane.

F (°C) : 62-63.

Exemple 11.20 Synthèse de N-n.butyl-2-[N-acétyl-N(4-phénoxybutyl)]aminoisovaléramide.

Dans un ballon de 25 ml à trois cols muni d'un barreau magnétique, d'un tube à chlorure de calcium et d'une ampoule à brome, on mélange 1,99 g (0,012 mole) de phénoxybutylamine, 1 g (0,012 mole) de n.butylisonitrile et 0,72 g d'acide acétique dans 5 ml de méthanol. Il se forme un précipité d'acétate de phénoxybutylamine. Cette suspension refroidie dans un bain de glace est additionnée, sous bonne agitation, de 0,87 g (0,012 mole) d'isohutyraldéhyde.

Lorsque le mélange réactionnel est revenu à température de chambre,

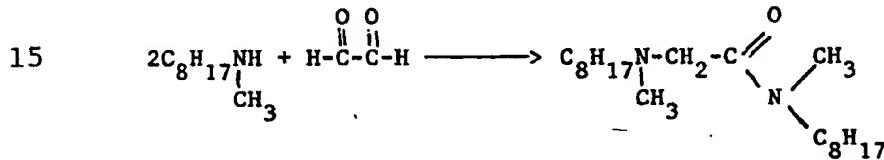
le précipité est complètement dissous.

On laisse encore agiter à température de chambre une nuit (disparition complète de l'odeur caractéristique de l'isonitrile). On évapore alors le méthanol et on reprend l'huile résiduelle dans 20 ml d'un mélange 5/1 hexane/benzène. Le solide qui se forme est filtré et le filtrat est évaporé et distillé à 185°C sous  $4 \cdot 10^{-2}$  mm Hg.

	Analyse	C	H	N
	% calculé	69,58	9,45	7,73
10	% trouvé	69,15	9,32	7,56

Exemple 12.

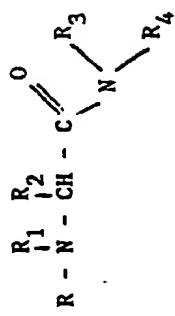
Synthèse de N-méthyl-N-n-octyl-2-(N-méthyl-N-n-octyl)aminoacétamide.



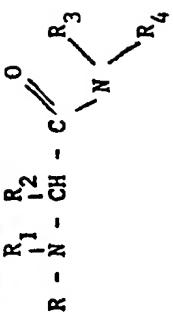
Dans un ballon de 25 ml muni d'un barreau magnétique, on mélange 6 g (0,0558 mole) de méthyl-n-octylamine et 1,57 g (0,0186 mole) d'hydrate de glyoxal. Cette solution est agitée pendant 3 heures à température de chambre. On y ajoute alors 3,9 g de carbonate de potassium, on agite cette suspension pendant 10 minutes et on filtre. L'huile obtenue est chauffée une heure à 100°C puis distillée. La fraction qui distille entre 150 et 157°C/0,03 mmHg est dissoute dans 50 ml d'eau acidifiée jusqu'à pH = 1 par de l'acide chlorhydrique dilué, et elle est extraite par 2 fois 20 ml d'éther. La phase aqueuse est neutralisée, extraite au chloroforme. La phase organique est séchée sur  $K_2CO_3$  et évaporée. Le résidu est dissous dans l'éther et acidifié par une solution d'acide chlorhydrique dans l'éther. Après une nuit à -2°C, on obtient un produit blanc fondant à 115 - 116°C.

	Analyse	C	H	N
	% calculé	66,17	11,94	7,72
	% trouvé	65,7	11,32	7,70
35	Les points de fusion et les solvants de recristallisation de dérivés préparés suivant l'invention sont repris dans le tableau I suivant:			

**TABLEAU I.**



N°	R	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F (°C)	Solvant de recristallisation
1	nC <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	H	H	H	H	79	acétone/cyclohexane
2	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	H	H	H	H	62-63	cyclohexane
3	nC <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	H	H	H	H	46	cyclohexane
4	HO(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub>	H	H	H	H	96-97	AcOEt
5	HO(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub>		H	H	H	115	isopropanol
6		H	H	H	H	116-117	isopropanol
7	HO-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H	H	H	H	81	EtOH (1)
8		H	H	H	H	160	MeOH (1)



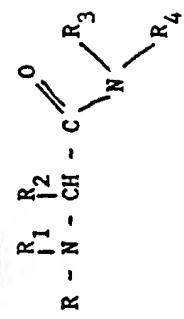
**TABLEAU I. (suite 1)**

N°	R	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F (°C)	Solvant de recristallisation
9	nC <sub>7</sub> H <sub>15</sub>	H	H	H	H	69	éther-pentane
10	nC <sub>18</sub> H <sub>37</sub>	H	H	H	H	103	éther
11	nC <sub>9</sub> H <sub>19</sub>	H	H	H	H	79	cyclohexane
12	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	H	H	H	H	152-153	éthanol (2)
13	nC <sub>12</sub> H <sub>25</sub>	H	H	H	H	190(déc)	éthanol (2)
14	nC <sub>10</sub> H <sub>21</sub>	H	q	H	H	87	cyclohexane
15	CH <sub>3</sub> OC-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> O	H	H	H	H	70-72	AcOEt
16	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -OC-(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub>	H	H	H	H	139-140	EtOH (2)
17	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> -CH=CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>8</sub>	H	H	H	H	85-87	acétone
18	C <sub>7</sub> H <sub>15</sub> -CH-	H	H	H	H	58-59	pentane

TABLEAU I. (suite 2)

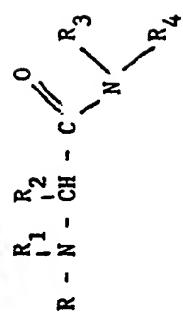
N°	R	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F(°C)	Solvant de recristallisation
19	C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -C≡O	H	H	H	99	cyclohexane
20	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	H	H	H	H	151	éthanol (2)
21	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	H	H	H	H	50-51	hexane
22	C <sub>5</sub> H <sub>11</sub> -CH <sub>3</sub>	H	H	H	H	52-53	Pentane
23	CH <sub>3</sub> O-C≡(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub>	CH <sub>2</sub> -C≡O	H	H	H	125	EtOH
24	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -CH <sub>3</sub>	H	H	H	H	63	Pentane

TABLEAU I. (suite 3)



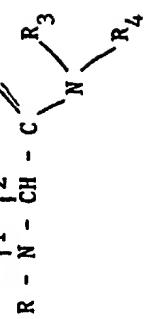
N°	R	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F (°C)	Solvant de recristallisation
25	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -C(=O) \	H	H	H	97-98	cyclohexane
26	nC <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	H	H	H	H	115-125	éther (3)
27	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	H	H	H	H	207	MeOH-Ether (1)
28	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	H	120-121	MeOH-Ether (1)
29	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	H	H	127-128	Ethanol-Ether (1)
30	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	CH <sub>3</sub>	H	H	H	64-65	Cyclohexane
31	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	H	H	H	H	142-147	MeOH/Ether (4)
32	nC <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-C(=O)/	H	H	H	68-69	pentane
33	nC <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	H	H	H	H	205-207	MeOH (1)
34	nC <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	H	H	H	H	104-105	acétone (3)

**TABLEAU I. (suite 4)**

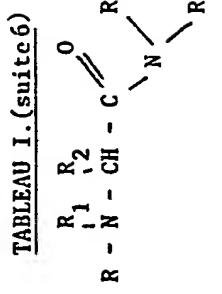


N°	R	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F (°C)	Solvant de recristallisation
35	nC <sub>5</sub> H <sub>11</sub>		H	H	H	149-151	MeOH (4)
36	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>		H	H	H	90-91	Ether-pentane
37	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>		H	H	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	158-159	isopropanol (1)
38	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>		H	H	CH <sub>3</sub>	183-184	isopropanol (1)
39	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	O CH <sub>2</sub> C=NH <sub>2</sub>		H	H	183	éthanol (1)
40	CH <sub>2</sub> =CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub>		H	H	H	51	éther
41	nC <sub>5</sub> H <sub>11</sub>		H	CH <sub>3</sub>	H	71-72	sublimation
42	H≡C-C-CH <sub>3</sub>		H	H	H	75	éther
43	nC <sub>10</sub> H <sub>21</sub>		H	H	H	195-210	éthanol (2)

**TABLEAU I.** (suite 5)



N°	R	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F(°C)	Solvant de recristallisation
44	nC <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		H	H	47-48	pentane
45	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-C=O	H	H	H	15	pentane
46	nC <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	H	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	H	H	100-101	cyclohexane
47	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -O-C=O	H	H	H	52-53	pentane
48	nC <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	H	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	58-59	cyclohexane
49	 -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	H	H	H	H	215-218	MeOH (1)
50	CH <sub>2</sub> =CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub>	H	H	H	H	63	AcOEt/pentane
51	HOOC(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub>	H	H	H	H	144-145	Acetone/H <sub>2</sub> O (1)

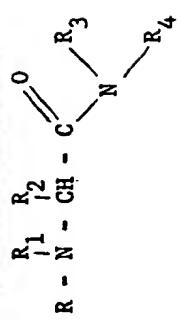


N°	R	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F (°C)	Solvant de recristallisation
52		$-(\text{CH}_2)_4$	H	H	H	208-210	éthanol (1)
53	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>		H		H	260-265 décomp.	acétone (1)
54	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>		H	H	CH <sub>3</sub>	$115^\circ / 4 \cdot 10^{-2}$ mmHg	
55		$-\text{O}-(\text{CH}_2)_4$	$\text{CH}_3 \diagup \text{O}$	$(\text{CH}_3)_2\text{CH}$	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	$185^\circ / 4 \cdot 10^{-2}$ mmHg	
56		$-\text{O}-\text{Cl}-(\text{CH}_2)_2-$	H	H	H	106	acétone-pentane

TABLEAU I. (suite7)

N°	R	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F (°C)	Solvant de recristalisation
57		H	H	H	H	209-211	éthanol (1)
58	(C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O) <sub>2</sub> CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	H	H	H	H	152°/2.10 <sup>-2</sup>	mm Hg
59		H	H		H	290-292(déc)	méthanol (1)
60	nC <sub>6</sub> H <sub>13</sub>	H	H		H	258-260(déc)	méthanol-acétone (1)
61	nC <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	<sup>n</sup> C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	H	H	H	47	hexane
62	nC <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	CH <sub>3</sub>	H	<sup>n</sup> C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	CH <sub>3</sub>	115-116	éther (1)
63		H	H	H	H	92,5	méthanol

TABLEAU I. (suite 8)



N°	R	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F (°C)	Solvant de recristalisation
64	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-CH <sub>2</sub>	H	H	H	H	138-139	méthyléthylcétone-MeOH (1)
65	CH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -C=O	H	H	H	H	154	AcOEt
66	Cl-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>	H	H	H	H	228-230	éthanol (1)
67	Cl-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	H	H	H	H	75	hexane AcOEt
68	n.C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	H	46	pentane
69	n.C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	CO <sub>2</sub> nC <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	H	H	H	60	hexane
70	-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	H	H	53	pentane-éthanol

(1) = HCl  
 (2) = H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

(3) = benzoate  
 (4) = H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

Des résultats pharmacologiques et biochimiques de composés suivant l'invention sont donnés dans le tableau II également annexé. Dans ce tableau, les numéros donnés dans la colonne 1 correspondent aux numéros de la colonne 1 du tableau I. Les résultats donnés dans ce tableau doivent s'interpréter de la façon ci-après.

L'effet anticonvulsivant est examiné vis-à-vis des convulsions toniques induites par la bicuculline. Les composés de l'invention sont administrés par voie orale aux doses de 10 à 100 mg/kg, chacune à 5 souris, 3 heures avant l'injection intraveineuse de bicuculline, à la dose de 0,6 mg/kg. Le nombre de souris protégées vis-à-vis des convulsions toniques et de la mort est noté. Les résultats sont donnés sous la forme d'un score qui représente la somme des animaux protégés par des doses de 10 et 100 mg/kg des composés.

Les  $DL_{50}$  sont calculées selon la méthode de Litchfield et Wilcoxon (. Pharmacol. Exp. Ther. 96, 99, 1949) et exprimées en mg/kg. Les produits sont administrés par voie orale à des souris.

L'effet sur le comportement est étudié en utilisant une méthode dérivée de celle de S. Irwin (Gordon Res. Conf. on Medicinal Chem., 133, 1959). Les substances, suspendues dans un mucilage à 1% de gomme adragante, sont administrées par voie orale au moyen d'une sonde intragastrique à des groupes de 5 souris mâles (souche CD1, Charles River, à jeun depuis 18 heures). Si la quantité disponible de substance le permet, les doses sont 3000, 1000 et 300 mg/kg. Dans le cas où cette dernière dose est active, l'effet de la drogue est examiné à 100, 30, 10 et éventuellement 3 mg/kg. Le comportement est étudié 2, 4, 6 et 24 heures après traitement. L'observation est prolongée si des symptômes persistent à ce moment. Les mortalités sont enregistrées au cours de 14 jours qui suivent le traitement. Aucun des produits testés n'a induit un comportement anormal chez la souris. Il faut signaler en particulier qu'ils sont dépourvus d'effets sédatifs.

TABLEAU II - RESULTATS BIOLOGIQUES

	bicuculline	DL <sub>50</sub> mg/kg		bicuculline	DL <sub>50</sub> mg/kg	
5	1	4	2220	29	4	1950
	2	4	780	30	4	570
	3	7	1925	31	6	1650
	4	4	>3000	32	5	>3000
	5	2	>3000	33	6	2880
10	6	6	>3000	34	5	>3000
	7	2		35	3	>3000
	8	1	>3000	36	7	
	9	5	1425	37	3	
	10	1	>3000	38	3	
15	11	2	1950	39		
	12	5	2800	40	4	
	13	2	>3000	41	4	
	14	6	2600	42	6	
	15			45	3	
20	16	5	>1000	46	5	
	17	2	>3000	47	8	
	18	2	>1000	48	6	
	19	2	3000	49	7	
	20	1	>1000	50	6	
25	21	3	640	51	6	
	22	5	640	52	7	
	23	7	>1000	53	4	
	24	5	650	54	4	
	25	5	3660	55	6	
30	26	3	1950	56	4	
	27	4	860	57	5	
	28	5	435			

Les substances de l'invention ont la propriété d'inhiber les convulsions induites par la bicuculline chez la souris. Cet effet indique que ces substances ont un potentiel antiépileptique vraisemblablement en agissant sur le système GABA.

5 En effet, la bicuculline est un antagoniste spécifique du GABA. Par ailleurs, l'effet des produits sur l'activité de l'enzyme de synthèse du GABA, la glutamate décarboxylase (GAD), a été étudié. L'activité de la GAD a été déterminée dans des homogénats de cerveau de rat selon la méthode décrite par L. Parker (Methods in 10 Enzymology, Ed. S. Fleischer, 1974, Vol. XXXII, part V., p.779). Les produits testés sont ajoutés à une concentration finale de  $10^{-4}$  M. Les produits de l'invention, en général, se sont montrés actifs dans ce test. Les produits n° 3, 8, 17 et 33 sont particulièrement remarquables à cet égard. En général, les produits de 15 l'invention augmentent l'activité de la GAD sans modifier l'activité de la GABA transaminase (GABA-T), enzyme de catabolisme du GABA, ce qui a comme conséquence, une augmentation des taux de GABA au niveau des neurones GABAergiques.

Parmi les substances de l'invention, le 2-n-penty- 20 laminoacétamide ainsi que son chlorhydrate ont été spécialement étudiés. Les résultats sont partiellement fournis au tableau III. Ces produits inhibent les convulsions induites par la bicuculline chez la souris; les DE<sub>50</sub> sont respectivement de 11,2 et 5,74 mg/kg p.o. Le chlorhydrate a également été administré par voie intra-veineuse . Dans ce cas, le DE<sub>50</sub> est de 2,19 mg/kg. Cette valeur n'est 25 pas significativement inférieure au DE<sub>50</sub> après administration orale, ce qui indique une excellente résorption intestinale. Le tableau III donne également l'index thérapeutique (DL<sub>50</sub>/DE<sub>50</sub>). Pour les composés de l'invention, cet index thérapeutique est supérieur 30 à ceux du valproate, de la diphenylhydantoin et du phénobarbital.

III. Souris - Convulsions induites par la bicuculline  
(0,6 mg/kg i.v.)

Traitement 3 heures avant l'induction des convulsions

	Traitement	DL <sub>50</sub>	DE <sub>50</sub>	DL <sub>50</sub> /DE <sub>50</sub>
5	2-n.pentylamino-acétamide	1925	11,2	172
10	Chlorhydrate 2-n.pentylamino- acétamide	2240	5,74	390
15	Na.Valproate	1250	89,1	14
20	Na.Diphénylhydantoin	320	2,63	122
25	Na. Phénobarbital	185	2,11	88

Comme le valproate, le 2-n.pentylaminoacétamide est inactif vis-vis-des convulsions à la strychnine. Son action anti-convulsivante ne semble donc pas être médullaire mais centrale.

D'autre part, le 2-n.pentylaminoacétamide et son chlorhydrate paraissent agir spécifiquement au niveau des récepteurs du GABA. Ceci est indiqué par les résultats suivants:

- 1) son action antagoniste des convulsions à la bicuculline peut être surmontée par l'augmentation des doses de bicuculline;
  - 2) le 2-n.pentylaminoacétamide n'inhibe que faiblement les convulsions au leptazol chez la souris;
  - 3) le chlorhydrate du 2-n.pentylaminoacétamide n'a pas d'effet sur les convulsions à la picrotoxine.
- En effet, le leptazol n'agit pas au niveau des récepteurs du GABA et la picrotoxine agit sur un site annexe du récepteur GABA mais pas directement sur celui-ci. De plus, le 2-n.pentylaminoacétamide entre en compétition avec la bicuculline, antagoniste spécifique du GABA. L'interaction du chlorhydrate de 2-n.pentylaminoacétamide avec le système GABA est confirmée par le fait que, administré à 200 mg/kg p.o. chez le rat, ce produit potentialise de 26% l'activité de la GAD sans modifier celle de la GABA-T; le taux de GABA de la

substance noire, structure riche en terminaisons GABA ergiques, est augmenté de 28, 33 et 38% respectivement 2, 3 et 4 heures après le traitement.

Le 2-n.heptylaminoacétamide présente la propriété  
5 de protéger des souris vis-à-vis de la mort provoquée par le KCN. Cette activité s'explique vraisemblablement par un effet sur le métabolisme énergétique cérébral au cours de l'anoxie. Cet effet sur le métabolisme énergétique cérébral a été confirmé pour le chlorhydrate de 2-n.pentylaminoacétamide dans une série d'expériences sur l'anoxie cérébrale provoquée par décapitation chez le rat. Il a été ainsi montré que ce produit prévient pendant les premières secondes d'anoxie l'accumulation de lactate dans le cerveau.

D'autre part, le 2-n.pentylaminoacétamide potentie  
15 lise les effets du 1-tryptophan chez la souris indiquant une facilitation du système sérotoninergique central et donc l'existence de propriétés psychotropes, et en particulier antidépressives.

Par ailleurs, le 2-n.octylaminoacétamide (50 mg/kg i.p.) a été étudié dans une expérience d'évitement passif chez la souris où il a retardé l'extinction du comportement. Ce produit et vraisemblablement d'autres composés de l'invention facilitent donc la rétention amnésique.

Certains composés de l'invention inhibent l'agrégation des plaquettes dans le plasma humain. La mesure de l'inhibition de l'agrégation plaquettaire est effectuée selon la méthode turbidimétrique de G.V.R. Born et M.J. Cross (J. Physiol. 168, 178, 1973). Le plasma riche en plaquettes est préincubé pendant 3 minutes avant l'introduction de l'agent inducteur, le Trombofax. L'inhibition de l'amplitude maximale d'agrégation est mesurée au moyen d'une agrégomètre "Upchurch". Dans ce test, les composés 1, 11, 14 et 18 se sont révélés actifs.

Ainsi le 2-n.pentylaminoacétamide et son chlorhydrate agissent sur le système GABAergique en favorisant la transmission GABA comme il est montré par l'antagonisme de l'effet de la bicuculline. Cet effet pourrait résulter d'une activation de la GAD. Ces produits seraient donc spécialement indiqués pour le traitement de l'épilepsie et des dyskinésies telles que la maladie

de Parkinson, syndrome résultant vraisemblablement d'une insuffisance du système GABA. L'activité sur le métabolisme énergétique cérébral et l'anoxie permet également d'envisager l'utilisation de ce produit dans les maladies ischémiques cérébrales. De plus, l'effet du 2-n.octylaminoacétamide dans le test de mémoire et l'effet du 2-n.pentylaminoacétamide sur le système sérotoninergique permettent de proposer comme indications supplémentaires pour les composés de l'invention, les troubles mnésiques et certaines affections psychiatriques comme la dépression.

10 Pour l'administration des nouveaux composés de l'invention, la dose journalière sera de 10 mg à 2 grammes, la dose unitaire sera de 10 à 300 mg. Etant donné la très faible toxicité des produits de l'invention, les doses citées peuvent être augmentées sans danger.

15 Les produits de l'invention peuvent être utilisés sous diverses formes galéniques. Les exemples qui suivent ne sont pas limitatifs et concernent les formulations galéniques contenant un produit actif désigné par la lettre A.

Ce produit actif est formé par un des composés suivants:

20      2-n.pentylaminoacétamide,  
       2-n.octylaminoacétamide,  
       6-(dicarboxamidométhyl)aminohexanoate de méthyle,  
       2-n.décylaminoacétamide,  
       8-(dicarboxamidométhyl)aminoctanoate de méthyle,  
 25      2-n.hexylaminoacétamide,  
       2-(2-phénylethyl)aminoacétamide,  
       2-n.octadécène-9-ylaminoacétamide,  
       2-(N-carboxamidométhyl-N-n.hexyl)aminoacétamide,  
       2-(1,1-diméthylpropyne-2-yl)aminoacétamide,  
 30      N-n.hexyl-N-carboxamidométhylcarbamate d'éthyle,  
       2-n.pentylaminobutyramide,  
       2-(3-phénylpropyl)aminoacétamide,  
       2-octène-7-ylaminoacétamide,  
       acide 8-carboxamidométhylaminoctanoïque,  
 35      2-(4-phénylbutyl)aminoacétamide,  
       N-n-butyl-2-[N-acétyl-N-(4-phénoxybutyl)]aminoisoc

Comprimés

A	300 mg
amidon Sta-Rx 1500	180 mg
phosphate calcique	100 mg
5 aérosil	5 mg
stéarate de magnésium	15 mg

A	100 mg
amidon de maïs	100 mg
10 lactose	80 mg
aérosil	5 mg
talc	5 mg
stéarate de magnésium	10 mg

15 Gélules.	
A	50 mg
lactose	110 mg
amidon de maïs	20 mg
gélatine	8 mg
20 stéarate de magnésium	12 mg

A	200 mg
polyvinylpyrrolidone	10 mg
amidon de maïs	100 mg
25 Cutina HR	10 mg

Injectable I.M. ou I.V.

A	100 mg
chlorure sodique	20 mg
30 acétate sodique	6 mg
eau distillée pour injectables ad	5 ml

Injectable I.M.

A	200 mg
35 benzoate de benzyle	1 g
huile pour injection ad	5 ml

Sirup.

A	5 g
glycyrrhizinate d'ammonium	0,5 g
acide atrique	0,5 g
5 nipasept	0,1 g
saccharose	70 g
arôme	0,1 g
eau ad	100 ml

10 Soluté.

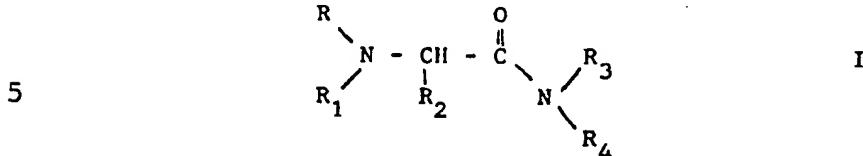
A	2 g
sorbitol	50 g
glycérine	10 g
essence d'anis	0,1 g
15 propylène glycol	10 g
eau déminéralisée ad	100 mg

Suppositoire.

A	250 mg
20 butylhydroxyanisol	10 mg
glycérides semi-synthétiques ad	3 g

REVENDICATIONS

1. Nouveaux dérivés de glycinamide caractérisés en ce qu'ils répondent à la formule générale I :



dans laquelle:

- R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_5\text{-C}_{18}$ , un groupe alkényle linéaire ou ramifié  $\text{C}_5$ ,  $\text{C}_6$ ,  $\text{C}_7$ ,  $\text{C}_8$ ,  $\text{C}_9$ ,  $\text{C}_{10}$ ,  $\text{C}_{11}$ ,  $\text{C}_{12}$ ,  $\text{C}_{13}$ ,  $\text{C}_{14}$ ,  $\text{C}_{15}$ ,  $\text{C}_{16}$ ,  $\text{C}_{17}$  ou  $\text{C}_{18}$ , un groupe alkynyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_4\text{-C}_{10}$ , un groupe acyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_4\text{-C}_{18}$ , un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_1\text{-C}_{10}$  substitué par un groupe phénoxy, par un groupe hydroxyle, par un groupe acétoxy, par un groupe carboxyle, par un groupe alkoxy carbonyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_1$ ,  $\text{C}_2$ ,  $\text{C}_3$  ou  $\text{C}_4$ , par un groupe carbonyle, par un groupe carboxal-déhyde, par un groupe acétal ou cétal, par un ou plusieurs phényles, par un ou plusieurs phényles substitués par un atome d'halogène comme le fluor, le chlore, ou le brome,
- $\text{R}_1$  représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_1$ ,  $\text{C}_2$ ,  $\text{C}_3$ ,  $\text{C}_4$ ,  $\text{C}_5$ ,  $\text{C}_6$ ,  $\text{C}_7$ ,  $\text{C}_8$ ,  $\text{C}_9$  ou  $\text{C}_{10}$ , un groupe acyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_1\text{-C}_6$ , un groupe benzoyle, un groupe alkoxy carbonyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_1$ ,  $\text{C}_2$ ,  $\text{C}_3$ ,  $\text{C}_4$ ,  $\text{C}_5$ ,  $\text{C}_6$ ,  $\text{C}_7$  ou  $\text{C}_8$ , un groupe carboxamidométhyle,
- $\text{R}_2$  représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_1$ ,  $\text{C}_2$  ou  $\text{C}_3$ , un groupe phényle,
- $\text{R}_3$  représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_1$ ,  $\text{C}_2$ ,  $\text{C}_3$ ,  $\text{C}_4$ ,  $\text{C}_5$ ,  $\text{C}_6$ ,  $\text{C}_7$  ou  $\text{C}_8$ , un groupe phényle, éventuellement substitué par un atome d'halogène, tel que le chlore, le fluor ou le brome,
- 30  $\text{R}_4$  représente de l'hydrogène, un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_1$ ,  $\text{C}_2$ ,  $\text{C}_3$ ,  $\text{C}_4$ ,  $\text{C}_5$ ,  $\text{C}_6$ ,  $\text{C}_7$  ou  $\text{C}_8$ , et leurs sels d'addition d'acides.

2. Dérivé suivant la revendication 1, caractérisé en ce que, dans la formule générale I, R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $\text{C}_5$ ,  $\text{C}_6$ ,  $\text{C}_7$ ,  $\text{C}_8$ ,  $\text{C}_9$ ,  $\text{C}_{10}$ ,  $\text{C}_{11}$  ou  $\text{C}_{12}$ , un groupe alkényle linéaire ou ramifié  $\text{C}_5\text{-C}_{10}$ , un groupe alkynyle

linéaire ou ramifié  $C_4$ - $C_6$ , un groupe acyle linéaire ou ramifié  $C_4$ - $C_{12}$ , ou un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1$ ,  $C_2$ ,  $C_3$ ,  $C_4$ ,  $C_5$ ,  $C_6$ ,  $C_7$  ou  $C_8$ , substitué par un ou plusieurs phényles, par un ou plusieurs phényles substitués par un atome de chlore, de fluor ou de brome, par un groupe phénoxy, par un groupe hydroxyle, par un groupe acétoxy, par un groupe carboxyle, par un groupe alkoxy carbonyle linéaire ou ramifié  $C_1$ - $C_4$ , par un groupe carbonyle, par un groupe carboxaldéhyde, par un groupe acétal ou cétal.

3. Dérivé suivant la revendication 1, caractérisé en ce que, dans la formule générale I, R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_5$ ,  $C_6$ ,  $C_7$ ,  $C_8$  ou  $C_9$ , un groupe alkényle linéaire ou ramifié  $C_5$ - $C_8$ , un groupe acyle linéaire ou ramifié  $C_4$ - $C_8$  ou un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1$ ,  $C_2$ ,  $C_3$ ,  $C_4$ ,  $C_5$ ,  $C_6$ ,  $C_7$ ,  $C_8$ ,  $C_9$  ou  $C_{10}$  substitué par un ou plusieurs phényles, par un ou plusieurs phényles substitués par un atome de chlore, de fluor ou de brome, par un groupe phénoxy, par un groupe hydroxyle, par un groupe acétoxy, par un groupe carboxyle, par un groupe alkoxy carbonyle linéaire ou ramifié  $C_1$ - $C_4$ , par un groupe carbonyle, par un groupe carboxaldéhyde, par un groupe acétal ou cétal.

4. Dérivé suivant la revendication 1, caractérisé en ce que, dans la formule générale I, R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_5$ ,  $C_6$ ,  $C_7$  ou  $C_8$  ou un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_3$ - $C_7$  substitué par un ou plusieurs phényles, par un ou plusieurs phényles substitués par un atome de chlore, de fluor ou de brome; par un groupe phénoxy, par un groupe hydroxyle, par un groupe acétoxy, par un groupe carboxyle, par un groupe alkoxy carbonyle linéaire ou ramifié  $C_1$ - $C_4$ , par un groupe carbonyle, par un groupe carboxaldéhyde, par un groupe acétal ou cétal.

5. Dérivé suivant la revendication 1, caractérisé en ce que, dans la formule générale I, R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_8$ ,  $C_9$ ,  $C_{10}$ ,  $C_{11}$ ,  $C_{12}$ ,  $C_{13}$ ,  $C_{14}$ ,  $C_{15}$ ,  $C_{16}$ ,  $C_{17}$  ou  $C_{18}$  ou un radical alkényle linéaire ou ramifié  $C_5$ - $C_{18}$ , ou un groupe alkyle  $C_2$ ,  $C_3$ ,  $C_4$ ,  $C_5$ ,  $C_6$ ,  $C_7$ ,  $C_8$ ,  $C_9$  ou  $C_{10}$  substitué par un ou plusieurs phényles, par un ou plusieurs phényles substitués par un atome de chlore, de fluor ou de brome, par un groupe phénoxy, par un groupe hydroxyle, par un groupe acétoxy, par un groupe carboxyle, par un groupe alkoxy carbonyle linéaire ou ramifié

$C_1-C_4$ , par un groupe carbonyle, par un groupe carboxaldéhyde, par un groupe acétal ou cétal.

6. Dérivé suivant la revendication 1, caractérisé en ce que, dans la formule I, R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_5$ ,  $C_6$ ,  $C_8$  ou  $C_9$ .

7. Dérivé suivant la revendication 6, caractérisé en ce que, dans la formule I,  $R_1$  à  $R_4$  représentent de l'hydrogène.

8. Dérivé suivant la revendication 1, caractérisé en ce que, dans la formule I, R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_{10}$  substitué par un phényle éventuellement substitué lui-même par un atome de fluor, de brome ou de chlore.

9. Dérivé suivant la revendication 1, caractérisé en ce que, dans la formule I, R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1$ ,  $C_2$ ,  $C_4$  à  $C_{10}$  substitué par un groupe alkoxy carbonyle  $C_1$ ,  $C_2$ ,  $C_3$  ou  $C_4$ .

10. Dérivé suivant l'une quelconque des revendications 1 à 6, caractérisé en ce que, dans la formule générale I, R représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié substitué par un ou plusieurs groupes phényles, par un ou plusieurs groupes phényles substitués par un atome de chlore ou de fluor, par un groupe alkoxy carbonyle  $C_1$  ou  $C_2$ .

11. Dérivé suivant l'une quelconque des revendications 1 à 10, caractérisé en ce que, dans la formule générale I,  $R_1$  représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1$ ,  $C_2$ ,  $C_3$  ou  $C_4$ , un groupe acyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_4$ , un groupe alkoxy carbonyle  $C_1$ ,  $C_2$ ,  $C_3$  ou  $C_4$ , un groupe carboxamidométhyle.

12. Dérivé suivant l'une quelconque des revendications 1 à 11, caractérisé en ce que, dans la formule générale I,  $R_2$  représente un groupe alkyle  $C_1$  ou  $C_2$ .

13. Dérivé suivant l'une quelconque des revendications 1 à 12, caractérisé en ce que, dans la formule générale I,  $R_3$  représente un groupe alkyle linéaire ou ramifié  $C_1-C_4$ .

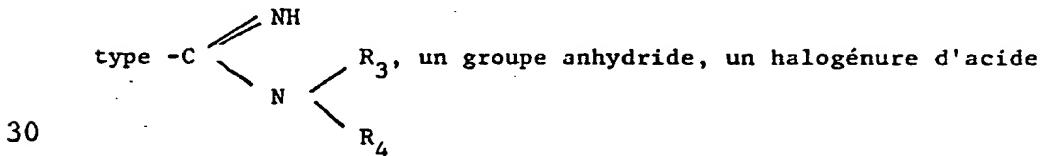
14. Dérivé suivant la revendication 1, caractérisé en ce qu'il est choisi dans le groupe formé par les composés:  
 35 2-n.pentylaminoacétamide,  
 2-n.octylaminoacétamide,  
 6-(dicarboxamidométhyl)aminohexanoate de méthyle,

- 2-n.décylaminoacétamide,  
 8-(dicarboxamidométhyl)aminoctanoate de méthyle,  
 2-n.hexylaminoacétamide,  
 2-(2-phényléthyl)aminoacétamide,  
 5 2-n.octadécène-9-ylaminoacétamide,  
 2-(N-carboxamidométhyl-N-n.hexyl)aminoacétamide,  
 2-(1,1-diméthylpropyne-2-yl)aminoacétamide,  
 N-n.hexyl-N-carboxamidométhylcarbamate d'éthyle,  
 2-n.pentylaminobutyramide,  
 10 2-(3-phénylpropyl)aminoacétamide,  
 2-octène-7-ylaminoacétamide,  
 acide 8-carboxamidométhylaminoctanoïque,  
 2-(4-phénylbutyl)aminoacétamide,  
 N-butyl-2-[N-acétyl-N-(4-phénoxybutyl)]aminoisovaléramide.

15 15. Procédé de synthèse de dérivé suivant l'une quelconque des revendications 1 à 14, caractérisé en ce qu'il consiste à convertir une amine tertiaire de formule:



20 en un composé correspondant de formule I, R à R<sub>2</sub> ayant les significations données ci-dessus, Z représentant une fonction transformable en une fonction amide, tel qu'un groupe carboxylique, nitrile, ester -COOR<sub>5</sub>, dans lequel R<sub>5</sub> est un radical alkyle C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub> ou un radical phényle substitué de manière telle qu'il active l'ester vis-à-vis de l'attaque d'un nucléophile, une fonction amidine du

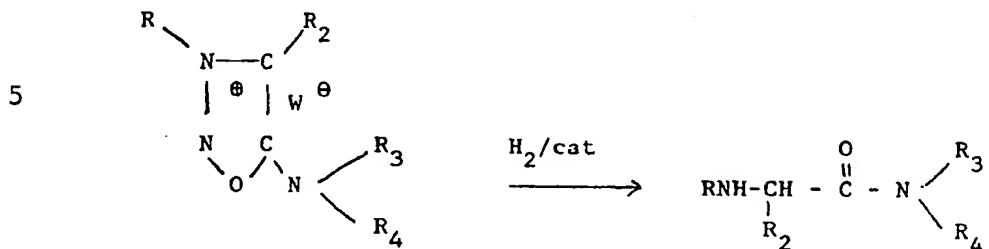


$$\begin{array}{c} \text{---C} \quad \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{X} \end{array}$$

35 où X représente un halogène, comme le chlore ou le brome,  
 ou un groupe précurseur d'acide carboxylique tel qu'un groupe trichlorométhyle ou un oxazoline.

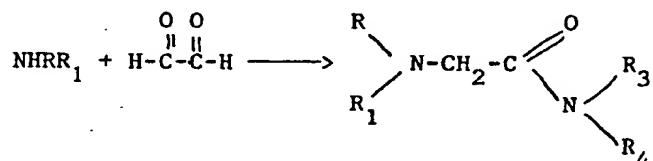
16. Procédé de synthèse de dérivé suivant l'une quelconque des revendications 1 à 14, caractérisé en ce qu'on

procède à l'hydrogénéation catalytique d'une sydnonimine selon le schéma de réaction suivant:



17. Procédé de synthèse de dérivé suivant l'une quelconque des revendications 1 à 14, caractérisé en ce qu'on met en réaction un aldéhyde  $R_2CHO$ , un isonitrile  $R_3N=C$  et une amine  $RR_1NH$ , en présence d'un acide carboxylique, de manière à obtenir le dérivé correspondant de la formule I.

18. Procédé de synthèse de dérivé suivant l'une quelconque des revendications 1 à 14, dans lequel  $R_2$  est de l'hydrogène, caractérisé en ce qu'on met en réaction une amine secondaire  $RR_1NH$  avec du glyoxal suivant le schéma:



25

19. Composition pharmaceutique, caractérisé en ce qu'elle comprend au moins un des dérivés de formule I ou un de ses sels, associé à un ou des excipients pharmaceutiquement appropriés ou éventuellement à d'autres agents thérapeutiques.

30

20. Composition suivant la revendication 19, caractérisée en ce qu'elle se présente sous forme de dragées, comprimés, gélules, tablettes, granulés, capsules, solutions, sirops, émulsions ou suspensions contenant des additifs ou excipients classiques en pharmacie galénique.

35

21. Composition suivant la revendication 20, caractérisée en ce qu'elle comprend au moins un des dérivés de formule I en solution notamment dans de l'eau stérile ou dans une huile comme l'huile d'arachide ou l'oléate d'éthyle.

22. Nouveaux médicaments, utiles notamment dans le traitement de diverses formes d'épilepsie, caractérisés en ce qu'ils consistent en composés selon la revendication 1 et leurs sels d'addition d'acides non toxiques acceptables en pharmacie.

5 23. Compositions pharmaceutiques caractérisées en ce qu'elles contiennent comme ingrédient actif au moins un médicament selon la revendication 22, en association avec un excipient ou support convenant en pharmacie.

10 24. Formes d'administration des compositions selon la revendication 23, caractérisées en ce qu'elles se présentent notamment en comprimés, dragées, comprimés enrobés, capsules, granulés, poudres, sirops ou suspensions, à des doses journalières de 10 à 2000 mg par voie orale et de 10 à 200 mg par voie parentérale.